# PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07C 233/87, 311/21, C07D 295/12,

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 98/25883

295/02, 215/36, 241/42

**A1** (43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

18. Juni 1998 (18.06.98)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP97/06655

(22) Internationales Anmeldedatum:

28. November 1997

(28.11.97)

(30) Prioritätsdaten:

196 51 316.2

11. Dezember 1996 (11.12.96) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

LUBISCH, Wilfried (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): [DE/DE]; E 7.25, D-68159 Mannheim (DE). MÖLLER, Achim [DE/DE]; Im Zaunrücken 10, D-67269 Grünstadt (DE). TREIBER, Hans-Jörg [DE/DE]; Sperberweg 1, D-68782 Brühl (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AL, AU, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, GE, HU, ID, IL, JP, KR, KZ, LT, LV, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TR, UA, US, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

## Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: KETOBENZAMIDES AS CALPAIN INHIBITORS

(54) Bezeichnung: KETOBENZAMIDE ALS CALPAIN-INHIBITOREN

## (57) Abstract

The invention concerns ketobenzamides of formula (I) in which R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, X and n have the meanings given in the description. The invention further concerns their preparation. The novel compounds are suitable for combating diseases.

## (57) Zusammenfassung

Es werden Ketobenzamide der Formel (I), worin R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, X und n die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben, sowie deren Herstellung beschrieben. Die neuen Verbindungen eignen sich zur Bekämpfung von Krankheiten.

$$\mathbb{R}^{1}-X$$

## LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	$\mathbf{M}\mathbf{W}$	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
ÇA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	$\mathbf{s}\mathbf{G}$	Singapur		

WO 98/25883 PCT/EP97/06655

# KETOBENZAMIDE ALS CALPAIN-INHIBITOREN

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft neuartige Ketobenzamide, deren Herstellung sowie deren Verwendung bei der Bekämpfung von Krankheiten.

- 10 Calpaine stellen intracelluläre, proteolytische Enzyme aus der Gruppe der sogenannten Cystein-Proteasen dar und werden in vielen Zellen gefunden. Calpaine werden durch erhöhte Kalziumkonzentration aktiviert, wobei man zwischen Calpain I oder  $\mu$ -Calpain, das durch  $\mu$ -molare Konzentrationen von Kalzium-Ionen akiviert wird,
- 15 und Calpain II oder m-Calpain, das durch m-molare Konzentrationen von Kalzium-Ionen aktiviert wird, unterscheidet (P.Johnson, Int.J.Biochem. 1990, 22(8), 811-22). Heute werden noch weitere Calpain-Isoenzyme postuliert (K.Suzuki et al., Biol.Chem. Hoppe-Seyler, 1995, 376(9),523-9).

20

Man vermutet, daß Calpaine in verschiedenen physiologischen Prozessen eine wichtige Rolle spielen. Dazu gehören Spaltungen von regulatorischen Proteinen wie Protein-Kinase C, Cytoskelett-Proteine wie MAP 2 und Spektrin, Muskelproteine, Proteinabbau in

25 rheumatoider Arthritis, Proteine bei der Aktivierung von Plättchen, Neuropeptid-Metabolismus, Proteine in der Mitose und weitere, die in. M.J.Barrett et al., Life Sci. 1991, 48, 1659-69 und K.K.Wang et al., Trends in Pharmacol.Sci., 1994, 15, 412-9 aufgeführt sind.

30

- Bei verschiedenen pathophysiologischen Prozessen wurden erhöhte Calpain-Spiegel gemessen, zum Beispiel: Ischämien des Herzens (z.B. Herzinfarkt), der Niere oder des Zentralnervensystems (z.B. "Stroke"), Entzündungen, Muskeldystrophien, Katarakten der Augen,
- 35 Verletzungen des Zentralnervensystems (z.B.Trauma), Alzheimer Krankheit usw.(siehe K.K. Wang, oben). Man vermutet einen Zusammenhang dieser Krankheiten mit erhöhten und anhaltenden intrazellulären Kalziumspiegeln. Dadurch werden Kalzium-abhängige Prozesse überaktiviert und unterliegen nicht mehr der physiologi-
- 40 schen Regelung. Dementsprechend kann eine Überaktivierung von Calpainen auch pathophysiologische Prozesse auslösen.

Daher wurde postuliert, daß Inhibitoren der Calpain-Enzyme für die Behandlung dieser Krankheiten nützlich sein können. Verschie45 dene Untersuchungen bestätigen dies. So haben Seung-Chyul Hong et al., Stroke 1994, 25(3), 663-9 und R.T.Bartus et al., Neurological Res. 1995, 17, 249-58 eine neuroprotektive Wirkung von Cal-

pain-Inhibitoren in akuten neurodegenerativen Störungen oder Ischämien, wie sie nach Hirnschlag auftreten, gezeigt. Nach experimentellen Gehirntraumata verbesserten Calpain-Inhibitoren die Erholung der auftretenden Gedächtnisleistungsdefizite und neuromotrischen Störungen (K.E.Saatman et al. Proc.Natl.Acad.Sci. USA,

- 1996, 93,3428-3433). C.L.Edelstein et al., Proc.Natl.Acad.Sci. USA, 1995, 92, 7662-6, fanden eine protektive Wirkung von Calpain-Inhibitoren auf durch Hypoxie geschädigte Nieren. Yoshida, Ken Ischi et al., Jap.Circ.J. 1995, 59(1), 40-8, konnten günstige
- 10 Effekte von Calpain-Inhibitoren nach cardialen Schädigungen aufzeigen, die durch Ischämie oder Reperfusion erzeugt wurden. Da Calpain-Inhibitoren die Freisetzung des  $\beta$ -AP4-Proteins hemmen, wurde eine potentielle Anwendung als Therapeutikum der Alzheimer Krankheit vorgeschlagen (J.Higaki et al., Neuron, 1995, 14,
- 15 651-59). Die Freisetzung von Interleukin-1α wird ebenfalls durch Calpain-Inhibitoren gehemmt (N.Watanabe et al., Cytokine 1994, 6(6), 597-601). Weiterhin wurde gefunden, daß Calpain-Inhibitoren cytotoxische Effekte an Tumorzellen zeigen (E.Shiba et al. 20th Meeting Int.Ass.Breast Cancer Res., Sendai Jp, 1994,
- 20 25.-28.Sept., Int.J.Oncol. 5(Suppl.), 1994, 381).

Weitere mögliche Anwendungen von Calpain-Inhibitoren sind in K.K.Wang, Trends in Pharmacol.Sci., 1994, 15, 412-8, aufgeführt.

- 25 Calpain-Inhibitoren sind in der Literatur bereits beschrieben worden. Überwiegend sind dies jedoch entweder irreversible oder peptidische Inhibitoren. Irreversible Inhibitoren sind in der Regel alkylierende Substanzen und haben den Nachteil, daß sie im Organismus unselektiv reagieren oder instabil sind. So zeigen
- 30 diese Inhibitoren oft unerwünschte Nebeneffekte, wie Toxizität, und sind dadurch in der Anwendung eingeschränkt oder nicht brauchbar. Zu den irreveriblen Inhibitoren kann man zum Beispiel die Epoxide E 64 (E.B.McGowan et al., Biochem.Biophys.Res.Commun. 1989, 158, 432-5), α-Halogenketone ( H.Angliker et al.,
- 35 J.Med.Chem. 1992, 35, 216-20) und Disulfide (R.Matsueda et al., Chem.Lett. 1990, 191-194) zählen.

Viele bekannte reversible Inhibitoren von Cystein-Proteasen wie Calpain stellen peptidische Aldehyde dar, insbesondere

- 40 dipeptidische und tripepidische Aldehyde wie zum Beispiel Z-Val-Phe-H (MDL 28170) (S.Mehdi, Tends in Biol.Sci. 1991, 16, 150-3) und die Verbindungen aus EP 520336. Unter physiologischen Bedingungen haben peptidische Aldehyde häufig den Nachteil, daß sie auf Grund der großen Reaktivität instabil sind, schnell meta-
- 45 bolisiert werden können und zu unspezifischen Reaktionen neigen, die die Ursache von toxischen Effekten sein können (J.A.Fehrentz und B.Castro, Synthesis 1983, 676-78). Die Verwendung von pepti-

dischen Aldehyden in der Behandlung von Krankheiten ist somit nur eingeschränkt möglich oder nicht sinnvoll.

Einen Fortschritt stellt die Entdeckung dar, daß bestimmte 5 peptidische Keton-Derivate ebenfalls Inhibitoren von Cystein-Proteasen und insbesondere Calpain darstellen. So sind zum Beispiel bei Serin-Proteasen Keton-Derivate als Inhibitoren bekannt, wobei die Keto-Gruppe von einer elektronenziehenden Gruppe wie CF3 aktiviert wird. Bei Cystein-Proteasen sind Derivate mit durch CF3 10 oder ähnlichen Gruppen aktivierte Ketone wenig oder nicht wirksam (M.R.Angelastro et al., J.Med.Chem. 1990,33, 11-13). Überraschenderweise konnten bei Calpain bisher nur Keton-Derivate, bei denen einerseits  $\alpha$ -ständige Abgangsgruppen eine irreversible Hemmung verursachen und andererseits ein Carbonsäure-Derivat die Keto-15 Gruppe aktiviert, als wirksame Inhibitoren gefunden werden (siehe M.R.Angelastro et al., siehe oben; WO 92/11850; WO 92,12140; WO 94/00095 und WO 95/00535). Jedoch sind von diesen Ketoamiden und Ketoestern bisher nur peptidische Derivate als wirksam beschrieben worden (Zhao Zhao Li et al., J.Med.Chem. 1993, 36, 3472-80; 20 S.L. Harbenson et al., J. Med. Chem. 1994, 37, 2918-29 und siehe oben M.R.Angelastro et al.).

Weiter sind Ketobenzamide aus der Literatur bekannt. So wurde der Ketoester PhCO-Abu-COOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> in WO 91/09801, WO 94/00095 und 92/11850 beschrieben. Das analoge Phenyl-Derivat Ph-CONH-CH(CH<sub>2</sub>Ph)-CO-COOCH<sub>3</sub> wurde in M.R.Angelastro et al., J.Med.Chem. 1990,33, 11-13 als jedoch nur schwacher Calpain-Inhibitor gefunden. Dieses Derivat ist auch in J.P.Burkhardt, Tetrahedron Lett., 1988, 3433-36 beschrieben. Die Bedeutung der substituierten Benzamide ist jedoch bisher nie untersucht worden.

Es wurden nun substituierte nicht-peptidische Ketobenzamid-Derivate mit einer verbesserten Wirkung gefunden.

 ${f 35}$  Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Ketobenzamide der Formel I

$$\begin{array}{c} & & & \\ & &$$

und deren tautomere und isomere Formen sowie gegebenenfalls deren physiologisch verträgliche Salze, worin die Variablen folgende Bedeutung haben:

- 5 R¹ Phenyl, Naphthyl, Chinolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazyl, Pyridazyl, Chinazolyl, Chinoxalyl, Thienyl, Benzothienyl, Benzofuryl, Benzimidazolyl, Furanyl, Indolyl, Isochinolin, Tetrahydroisochinolin oder Tetrahydrochinolin, wobei die aromatischen und heteroaromatischen Ringe noch durch ein, zwei oder drei Reste R⁵ substituiert sein können,
  - R<sup>2</sup> Chlor, Brom, Fluor, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-Phenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl-Phenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl-Phenyl, Phenyl, NHCO-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, -NHCO-Phenyl, -NHCO-Naphthyl, H<sub>2</sub>N-SO<sub>2</sub>-C<sub>1-4</sub>-Alkyl-, COOH, -COO-C<sub>1-4</sub>-Alkyl, -CONH-C<sub>1-4</sub>-Alkyl,
- 15  $H_2N-SO_2-C_{1-4}-Alkyl-$ , COOH, -COO-C<sub>1-4</sub>-Alkyl, -CONH-C<sub>1-4</sub>-Alkyl,  $C_{1-4}-Alkoxy$ , NO<sub>2</sub>, oder NH<sub>2</sub>,
- R<sup>3</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, das noch einen Phenyl-, Cyclopropyl-, Cyclobutyl-, Cyclopentyl-, Cyclohexyl-, Cycloheptyl, Indolyl-, Pyridyl 20 oder Naphthyl-Ring tragen kann, der seinerseits mit ein oder zwei Resten R<sup>5</sup> substituiert sein kann,
- X eine Bindung,  $-(CH_2)_m$  -,  $-(CH_2)_m$  -O- $(CH_2)_o$  -,  $-(CH_2)_n$ -S- $(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_m$ -NHCO- $(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_m$ -NHCO- $(CH_2)_o$ -,  $-(CH_2)_m$ -CONH- $(CH_2)_o$ -,  $-(CH_2)_m$ -NHSO<sub>2</sub>- $(CH_2)_o$ -, -NH-CO-CH=CH-,  $-(CH_2)_m$ -CO-NH-,  $-(CH_2)_m$ -SO<sub>2</sub>NH- $(CH_2)_o$  oder

 $R^4$  OR<sup>6</sup>, NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>,

35

$$-N$$
  $N-R^{10}$  ;  $-N$   $R^{10}$  ;  $-N$  oder  $-NR^{7}$   $N-R^{10}$ 

- Wasserstoff,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, -O- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, OH, Cl, F, Br, J,  $CF_3$ ,  $NO_2$ ,  $NH_2$ , CN, COOH, COO- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, -NHCO- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, -NHCO-Phenyl,  $-NHSO_2$ - $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $-NHSO_2$ -Phenyl,
- 45  $-SO_2-C_1-C_4-Alkyl$  oder  $-SO_2-Phenyl$ ,

PCT/EP97/06655

Wasserstoff oder C1-C6-Alkyl, das durch einem Phenylring sub- $R^6$ stituiert kann, der selbst noch durch einen oder zwei Reste R9 substituiert sein kann,

- **5** R<sup>7</sup> Wasserstoff oder  $C_1-C_6-Alkyl$ ,
  - Wasserstoff oder C1-C6-Alkyl, das noch durch einem Phenylring,  $R^8$ der einen oder zwei Reste R9 tragen kann, oder einen der Reste

10

$$-N = R^{10} ; -N = R^{10} ; -N = R^{10} ; -N = R^{10}$$

$$-N = R^{10} ; -N = R^{10} ;$$

substituiert sein kann,

20

Wasserstoff,  $C_1-C_4-Alkyl$ ,  $-0-C_1-C_4-Alkyl$ , OH Cl, F, Br, J,  $\mathbb{R}^9$  $CF_3$ ,  $NO_2$ ,  $NH_2$ , CN, COOH,  $COO-C_1-C_4-Alkyl$ ,  $-NHCO-C_1-C_4-Alkyl$ , -NHCO-Phenyl, -NHSO<sub>2</sub>-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, -NHSO<sub>2</sub>-Phenyl,  $-SO_2-C_1-C_4-Alkyl$  oder  $-SO_2-Phenyl$ ,

25

- R10 Wasserstoff oder C1-C6-Alkyl, das durch einen Phenylring substituiert kann, der noch durch einen oder zwei Reste R9 substituiert sein kann,
- 30 n die Zahl 0, 1 oder 2,
  - die Zahl 0, 1, 2, 3 oder 4 und m
  - die Zahl 0, 1, 2, 3 oder 4.

35

Bevorzugt sind die Verbindungen der Formel I, worin

- $\mathbb{R}^2$ Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Fluor oder Chlor,
- -CH2-Phenyl, -CH2-Cyclohexyl, n-Butanyl oder n-Pentanyl, die **40** R<sup>3</sup> jeweils durch einen Rest R5 substituiert sein können,
  - $\mathbb{R}^4$ -NR8 bedeuten und
- 45 R1, X und n die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

Die Verbindungen der Formel I können als Racemate oder als enantiomerenreine Verbindungen oder als Diastereomere eingesetzt werden. Werden enantiomerereine Verbindungen gewünscht, kann man diese beispielweise dadurch erhalten, daß man mit einer geeigne5 ten optisch aktiven Base oder Säure eine klassische Racematspaltung mit den Verbindungen der Formel I oder ihren Zwischenprodukten durchführt. Die enantiomeren Verbindungen können ebenfalls durch Einsatz von kommerziell erhältlichen Verbindungen, zum Beispiel optisch aktiven Aminosäuren wie Phenylalanin, Tryptophan und Tyrosin, hergestellt werden.

Gegenstand der Erfindung sind auch zu Verbindungen der Formel I mesomere oder tautomere Verbindungen, beispielweise solche, bei denen die Ketogruppe der Formel I als Enol-Tautomeres vorliegt.

15

Ein Teil der neuen Verbindungen I kann eine basische oder saure Gruppe enthalten. In diesen Fällen können die Verbindungen I in Form ihrer physiologisch verträglichen Salze vorliegen, die sich durch Umsatz der Verbindungen I mit einer geeigneten Säure oder 20 Base erhalten lassen.

Geeignete Säuren zur Salzbildung mit erfindungsgemäßen Verbindungen I, die eine basische Gruppe enthalten, sind zum Beispiel Salzsäure, Citronensäure, Weinsäure, Milchsäure, Phosphorsäure, Methansulfonsäure, Essigsäure, Ameisensäure, Maleinsäure, Fumarsäure, Äpfelsäure, Bernsteinsäure, Malonsäure und Schwefelsäure. Geeignete Basen sind zum Beispiel Kaliumhydroxid, Natriumhydroxid, Lithiumhydroxid, Triethylamin,  $\alpha, \alpha, \alpha$ -Tris-(hydroxymethyl)methylamin und andere Amine.

30

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Ketobenzamide I kann auf verschiedenen Wegen erfolgen, die in den Syntheseschemata 1 und 2 skizziert sind.

35 Die Karbonsäureester II werden mit Säuren oder Basen wie Salzsäure, Lithiumhydroxid, Natriumhydroxid oder Kaliumhydroxid in wäßrigen Medium oder in Gemischen aus Wasser und organischen Lösungsmitteln wie Alkoholen oder Tetrahydrofuran bei Raumtemperatur oder erhöhten Temperaturen, wie 25-100°C, in die Säuren III überführt. Die Säuren III werden mit einem α-Aminosäure-Derivat verknüpft, wobei man übliche Bedingungen benutzt, die zum Beispiel im Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, 4.Aufl., E5, Kap. V, und C.R.Larock, Comprehensive Organic Transformations,

VCH Publisher, 1989, Ch.9 aufgelistet sind.

Die Carbonsäure III wird in ein "aktiviertes" Säure-Derivat R<sup>1</sup>-L, wobei L eine Abgangsgruppe wie Cl, Imidazol und N-Hydroxybenzotriazol darstellt, umgewandelt und durch Umsatz mit einem Aminosäure-Derivat H<sub>2</sub>N-CHR<sup>3</sup>-COOR in das Derivat IV überführt. Diese Reaktion erfolgt in wasserfreien, inerten Lösungsmitteln wie Methylenchlorid, Tetrahydrofuran und Dimethylformamid bei Temperaturen von -20 bis +25°C.

Schema 1

10 
$$R^{1}-X$$
  $(R^{2})_{n}$   $R^{3}$   $R^{1}-X$   $(R^{2})_{n}$   $(R^{2})$ 

25 Die Derivate IV, die in der Regel Ester darstellen, werden analog der oben beschriebenen Hydrolyse in die Ketokarbonsäuren V überführt. In einer Dakin-West analogen Reaktion werden die Ketoester I' hergestellt, wobei nach einer Methode von Zhao Zhao Li et al.. J.Med.Chem., 1993, 36, 3472-80 gearbeitet wird. Dabei wird eine 30 Karbonsäure wie V bei erhöhter Temperatur (50-100°C) in Lösungsmitteln, wie zum Beispiel Tetrahydrofuran, mit Oxalsäuremonoesterchlorid umgesetzt und anschließend das so erhaltene Produkt mit Basen wie Natriumethanolat in Ethanol bei Temperaturen von 25-80°C zum erfindungsgemäßen Ketoester I' umgesetzt. Die Ketoester I' können, wie oben beschrieben, zum Beispiel zu den erfindungsgemäßen Ketocarbonsäuren hydrolysiert werden.

Die Umsetzung zu Ketobenzamiden I' erfolgt ebenfalls analog der Methode von Zhao Zhao Li et al.(siehe oben). Die Ketogruppe in I' 40 wird durch Zugabe von 1,2-Ethandithiol unter Lewissäure-Katalyse, zum Beispiel mit Bortrifluoridetherat, in inerten Lösungsmitteln, wie Methylenchlorid, bei Raumtemperatur geschützt, wobei ein Dithian anfällt. Diese Derivate werden mit Aminen R4-H in polaren Lösungsmitteln, wie Alkoholen, bei Temperaturen von 0-80°C umgesetzt, wobei die Ketoamide I (z.B. R4 = NR7R8) anfallen.

Schema II

WO 98/25883 PCT/EP97/06655

Eine alternative Methode ist im Schema 2 dargestellt. Die Ketokarbonsäuren III werden mit Aminohydroxykarbonsäure-Derivaten IV
(Herstellung von IV siehe S.L.Harbenson et al., J.Med.Chem. 1994,
5 37,2918-29) unter üblichen Peptid-Kupplungs-Methoden (siehe oben,
Houben-Weyl) umgesetzt, wobei Amide VII anfallen. Diese AlkoholDerivate VII können zu den erfindungsgemäßen Ketokarbonsäure-Derivaten I oxidiert werden. Dafür kann man verschiedene übliche
Oxidationsreaktionen (siehe C.R.Larock, Comprehensive Organic
10 Transformations, VCH Publisher, 1989, Seite 604 f.) wie zum Beispiel Swern- und Swern-analoge Oxidationen, bevorzugt mit Dimethylsulfoxid/Pyridin-Schwefeltrioxid in Lösungsmitteln wie Methylenchorid oder Tetrahydrofuran, gegebenenfalls unter Zusatz von
Dimethylsulfoxid, bei Raumtemperatur oder Temperaturen von -50
15 bis 25°C, (T.T.Tidwell, Synthesis 1990, 857-70) oder Natriumhypochlorid/TEMPO (S.L.Harbenson et al., siehe oben), benutzen.

Wenn die Verbindungen VIIα-Hydroxyester darstellen (X = O-Alkyl), können diese zu Karbonsäuren VIII hydrolysiert werden, wobei ana20 log zu den obigen Methoden gearbeitet wird, bevorzugt aber mit Lithiumhydroxid in Wasser/Tetrahydrofuran-Gemischen bei Raumtemperatur. Die Herstellung von anderen Estern oder Amiden X erfolgt durch Umsetzung mit Alkoholen oder Aminen unter bereits beschriebenen Kupplungsbedingungen. Das Alkohol-Derivat X kann erneut zu erfindungsgemäßen Ketokarbonsäure-Derivaten I oxidiert werden.

Die Synthese der Karbonsäureester II ist teilweise bereits beschrieben worden oder entsprechend üblichen chemischen Methoden durchführbar.

30

Verbindungen, bei denen X eine Bindung darstellt, werden durch übliche aromatische Kupplung, zum Beispiel die Suzuki-Kupplung mit Borsäure-Derivaten und Halogeniden unter Palladiumkatalyse oder die kupferkatalytische Kupplung von aromatischen

35 Halogeniden, hergestellt. Die Alkyl-überbrückten Reste (X=  $-(CH_2)_m$ -) können durch Reduktion der analogen Ketone oder durch Alkylierung der Organolithium-, z.B. ortho-Phenyloxazolidine, oder anderer Organometall-Verbindungen hergestellt werden (vgl. I.M.Dordor, et al., J.Chem.Soc. Perkin Trans. I, 1984, 1247-52).

40

Ether-überbrückte Derivate werden durch Alkylierung der entsprechenden Alkohole oder Phenole mit Halogeniden hergestellt.

Die Sulfoxide und Sulfone sind durch Oxidation der entsprechenden 45 Thioether zugänglich.

Alken- und Alkin- überbrückte Verbindungen werden zum Beispiel mit Hilfe der Heck-Reaktion aus aromatischen Halogeniden und entsprechenden Alkenen und Alkinen hergestellt (vgl. I.Sakamoto et al., Chem.Pharm.Bull., 1986, 34, 2754-59).

5

Die Chalkone entstehen durch Kondensation aus Acetophenonen mit Aldehyden und können gegebenenfalls durch Hydrierung in die analogen Alkyl-Derivate überführt werden.

10 Amide und Sulfonamide werden analog den oben beschriebenen Methoden aus den Aminen und Säure-Derivaten hergestellt.

Die erfindungsgemäßen Ketobenzamide I stellen Inhibitoren von Cystein-Proteasen dar, insbesondere von Cystein-Proteasen wie die 15 Calpaine I und die II und Cathepsine B bzw. L.

Die inhibitorische Wirkung der Ketobenzamide I wurde mit in der Literatur üblichen Enzymtests ermittelt, wobei als Wirkmaßstab eine Konzentration des Inhibitors ermittelt wurde, bei der 50% 20 der Enzymaktivität gehemmt wird. Die Benzamide I wurden in dieser Weise auf ihre Hemmwirkung von Calpain I, Calpain II und Cathepsin B gemessen.

Cathepsin B-Test

25

Die Cathepsin B-Hemmung wurde analog einer Methode von S.Hasnain et al., J.Biol.Chem. 1993, 268, 235-40 bestimmt.

Zu 88μL Cathepsin B (Cathepsin B aus menschlicher Leber (Calbio-30 chem), verdünnt auf 5 Units in 500μM Puffer) werden 2μL einer Inhibitor-Lösung, hergestellt aus Inhibitor und DMSO (Endkonzentrationen: 100μM bis 0,01μM) gegeben. Dieser Ansatz wird 60 Minuten bei Raumtemperatur (25°C) vorinkubiert und anschließend die Reaktion durch Zugabe von 10μL 10mM Z-Arg-Arg-pNA (in Puffer mit 10% DMSO) gestartet. Die Reaktion wird 30 Minuten bei 405nm im Mikrotiterplattenreader verfolgt. Aus den maximalen Steigungen werden anschließend die IC50's bestimmt.

Calpain I und II Test

40

Die Testung der inhibitorischen Eigenschaften von Calpain-Inhibitoren erfolgt in Puffer mit 50 mM Tris-HCl, pH 7,5; 0,1 M NaCl; 1 mM Dithiotreithol: 0,11 mM CaCl<sub>2</sub>, wobei das fluorogene Calpainsubstrat Suc-Leu-Tyr-AMC (25 mM gelöst in DMSO, Bachem/Schweiz) verwendet wird (Sasaki et al. J. Biol. Chem. 1984, Vol. 259, 12489-12494). Humanes μ-Calpain wird aus Erythrozyten in Anlehnung an die Methoden von Croall und DeMartino (BBA 1984, Vol. 788,

348-355) und Graybill et al. (Bioorg. & Med. Lett. 1995, Vol. 5, 387-392) isoliert. Nach mehreren chromatographischen Schritten (DEAE-Sepharose, Phenyl-Sepharose, Superdex 200 und Blue-Sepharose) erhält man das Enzym mit einer Reinheit < 95 %, beurteilt

- 5 nach SDS-PAGE, Western Blot Analyse und N-terminaler Sequenzierung. Die Fluoreszenz des Spaltproduktes 7-Amino-4-methylcoumarin (AMC) wird in einem Spex-Fluorolog Fluorimeter bei  $\lambda_{\rm ex} = 380 \text{ nm und } \lambda_{\rm em} = 460 \text{ nm verfolgt. In einem Meßbereich von } 60 \text{ min ist die Spaltung des Substrats linear und die autokataly-$
- 10 tische Aktivität von Calpain gering, wenn die Versuche bei Temperaturen von 12°C durchgeführt werden (siehe Chatterjee et al. 1996, Bioorg. & Med. Chem. Lett., Vol 6, 1619-1622). Die Inhibitoren und das Calpainsubstrat werden in den Versuchsansatz als DMSO-Lösungen gegeben, wobei DMSO in der Endkonzentration 2 % nicht überschreiten soll.

In einem typischen Versuchsansatz werden 10  $\mu$ l Substrat (250  $\mu$ m final) und anschließend 10  $\mu$ l an  $\mu$ -Calpain (2  $\mu$ g/ml final, d.h. 18 nM) in eine 1 ml Küvette gegeben, die Puffer enthält. Die

- 20 Calpain-vermittelte Spaltung des Substrats wird für 15 bis 20 min gemessen. Anschließend erfolgt die Zugabe von 10  $\mu$ l Inhibitor (50 oder 100  $\mu$ M Lösung DMSO) und die Messung der Inhibition der Spaltung für weitere 40 min. K<sub>i</sub>-Werte werden nach der üblichen Gleichung für reversible Hemmung bestimmt, d.h. K: =  $1(v_o/v)$ -1; wobei
- 25 I = Inhibitorkonzentration,  $v_o$  = Anfangsgeschwindigkeit vor Zugabe des Inhibitors;  $v_i$  = Reaktionsgeschwindigkeit im Gleichgewicht bedeutet.

Für das (S)-N(1-Ethoxycarbonyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-2-phe-30 nyl-benzamid (Beispiel 24) wurde eine  $K_{\rm I}$  von <  $10\mu{\rm M}$  ermittelt. Damit ist dieses Derivat deutlich wirksamer als das sehr nahe verwandte N(1-Ethoxycarbonyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid (aus M.R.Angelastro et al., J.Med.Chem. 1990, 33, 11-13).

- 35 Calpain ist eine intrazelluläre Cysteinprotease. CalpainInhibitoren müssen die Zellmembran passieren, um den Abbau von intrazellulären Proteinen durch Calpain zu verhindern. Einige bekannte Calpain-Inhibitoren, wie zum Beispiel E 64 und Leupeptin, überwinden die Zellmembranen nur schlecht und zeigen dementspre-
- 40 chend, obwohl sie gute Calpain-Inhibitoren darstellen, nur schlechte Wirkung an Zellen. Ziel ist es, Verbindungen mit besserer Membrangängigkeit zu finden. Als Nachweis der Membrangängigkeit von Calpain-Inhibitoren wurden humane Plättchen verwendet.
- 45 Calpain-vermittelter Abbau der Tyrosinkinase pp60src in Plättchen

Nach der Aktivierung von Plättchen wurde die Tyrosinkinase pp60src durch Calpain gespalten. Dies wurde von Oda et al. in J. Biol. Chem., 1993, Vol 268, 12603-12608 eingehend untersucht. Hierbei wurde gezeigt, daß die Spaltung von pp60src durch Calpeptin, einen Inhibitor für Calpain, verhindert werden kann. In An-

PCT/EP97/06655

- tin, einen Inhibitor für Calpain, verhindert werden kann. In Anlehnung an diese Publikation wurde die zellulare Effektivität der neuen Substanzen getestet. Frisches humanes, mit Zitrat versetztes Blut wurde 15 min bei 200 g zentrifugiert. Das Plättchen-reiche Plasma wurde gepoolt und mit Plättchenpuffer 1:1 verdünnt
- 10 (Plättchenpuffer: 68 mM NaCl, 2,7 mM KCl, 0,5 mM MgCl $_2$  x 6 H $_2$ O, 0,24 mM NaH $_2$ PO $_4$  x H $_2$ O, 12 mM NaHCO $_3$ , 5,6 mM Glukose, 1 mM EDTA, pH 7,4). Nach einem Zentrifugations- und Waschschritt mit Plättchenpuffer wurden die Plättchen auf 10 $^7$  Zellen/ml eingestellt. Die Isolierung der humanen Plättchen erfolgte bei RT.

15

Im Testansatz wurden isolierte Plättchen (2 x  $10^6$ ) mit unterschiedlichen Konzentrationen an Inhibitoren (gelöst in DMSO) 5 min bei 37°C vorinkubiert. Anschließend erfolgte die Aktivierung der Plättchen mit 1  $\mu$ M Ionophor A23187 und 5 mM CaCl<sub>2</sub>. Nach 5 min

- 20 Inkubation wurden die Plättchen kurz bei 13000 rpm zentrifugiert und das Pellet in SDS-Probenpuffer aufgenommen (SDS-Probenpuffer: 20 mM Tris-HCl, 5 mM EDTA, 5 mM EGTA, 1 mM DTT, 0,5 mM PMSF, 5 μg/ml Leupeptin, 10 μm Pepstatin, 10 % Glycerin und 1 % SDS). Die Proteine wurden in einem 12 %igen Gel aufgetrennt und pp60src
- 25 und dessen 52-kDa und 47-kDa Spaltprodukte durch Western-Blotting identifiziert. Der verwendete polyklonale Kaninchen-Antikörper Anti-Cys-src (pp60<sup>c-src</sup>) war von der Firma Biomol Feinchemikalien (Hamburg) erworben worden. Dieser primäre Antikörper wurde mit einem HRP-gekoppelten zweiten Antikörper aus der Ziege
- 30 (Boehringer Mannheim, FRG) nachgewiesen. Die Durchführung des Western-Blotting erfolgte nach bekannten Methoden.

Die Quantifizierung der Spaltung von pp60src erfolgte densitometrisch, wobei als Kontrollen nicht-aktivierte (Kontrolle 1:

35 keine Spaltung) und mit Ionophor- und Kalzium-behandelte Plättchen (Kontrolle 2: entspricht 100 % Spaltung) verwendet wurden.
Der ED<sub>50</sub>-Wert entspricht der Konzentration an Inhibitor bei der
die Intensität der Farbreaktion der 60-kDa Bande dem Wert
Intensität der Kontrolle 1 plus Kontrolle 2 geteilt durch 2 ent40 spricht.

Glutamat induzierter Zelltod an corticalen Neuronen

Der Test wurde, wie bei Choi D. W., Maulucci-Gedde M. A. and 45 Kriegstein A. R., "Glutamate neurotoxicity in cortical cell culture". J. Neurosci. 1989,7, 357-368, durchgeführt.

Aus 15 Tage alten Mäuseembryos werden die Cortexhälften präpariert und die Einzelzellen enzymatisch (Trypsin) gewonnen. Diese Zellen (Glia und corticale Neuronen) werden in 24 Well-Platten ausgesät. Nach drei Tagen (Laminin beschichteten Platten) oder 5 sieben Tagen (Ornithin beschichteten Platten) wird mit FDU (5-Fluor-2-desoxyuridine) die Mitosebehandlung durchgeführt. 15 Tage nach der Zellpräparation wird durch Zugabe von Glutamat (15 Minuten) der Zelltod ausgelöst. Nach der Glutamatentfernung werden die Calpaininhibitoren zugegeben. 24 Stunden später wird 10 durch die Bestimmung der Lactatdehydrogenase (LDH) im Zellkulturüberstand die Zellschädigung ermittelt.

Man postuliert, daß Calpain auch eine Rolle im apoptotischen Zelltod spielt (M.K.T.Squier et al. J.Cell.Physiol. 1994, 159, 15 229-237; T.Patel et al. Faseb Journal 1996, 590, 587-597). Deshalb wurde in einem weiteren Modell in einer humanen Zellinie der Zelltod mit Kalzium in Gegenwart eines Kalziumionophors ausgelöst. Calpain-Inhibitoren müssen in die Zelle gelangen und dort Calpain hemmen, um den ausgelösten Zelltod zu verhindern.

20

Kalzium-vermittelter Zelltod in NT2 Zellen

In der humanen Zellinie NT2 läßt sich durch Kalzium in Gegenwart des Ionophors A 23187 der Zelltod auslösen. 10<sup>5</sup> Zellen/well werden in Mikrotiterplatten 20 Stunden vor dem Versuch ausplattiert. Nach diesem Zeitraum werden die Zellen mit verschiedenen Konzentrationen an Inhibitoren in Gegenwart von 2,5 µM Ionophor und 5 mM Kalzium inkubiert. Dem Reaktionsansatz werden nach 5 Stunden 0,05 ml XTT (Cell Proliferation Kit II, Boehringer Mannnheim ) hinzugegeben. Die optische Dichte wird ungefähr 17 Stunden später, entsprechend den Angaben des Herstellers, in dem EASY READER EAR 400 der Firma SLT bestimmt. Die optische Dichte, bei der die Hälfte der Zellen abgestorben sind, errechnet sich aus den beiden Messungen ohne Inhibitoren, die in Abwesenheit und Gegenwart von Ionophor inkubiert wurden. Die Konzentration des Inhibitors, die diese halb-maximale optische Dichte erreicht, stellt den IC50-Wert dar.

Bei einer Reihe von neurologischen Krankheiten oder psychischen 40 Störungen tritt erhöhte Glutamat-Aktivität auf, die zu Zuständen von Übererregungen oder toxischen Effekten im zentralen Nervensystem (ZNS) führt.

Substanzen, die die durch Glutamat vermittelten Effekte hemmen, 45 können somit zur Behandlung dieser Krankheiten eingesetzt werden. Glutamat-Antagonisten, dazu gehören insbesondere auch NMDA-Antagonisten bzw. deren Modulatoren und die AMPA-Antagonisten, eignen sich zur therapeutischen Anwendung als Mittel gegen neurodegenerative Krankheiten (Chorea Huntington und Parkinsonsche
Krankheiten), neurotoxische Störungen nach Hypoxie, Anoxie oder
Ischämie, wie sie nach "Stroke" auftreten, oder auch als Antiepileptika, Antidepressiva und Anxiolytika (vgl. Arzneim. Forschung 1990, 40, 511 - 514; TIPS, 1990, 11, 334 - 338 und Drugs
of the Future 1989, 14 (11), 1059 - 1071).

Durch intrazerebrale Applikation von exzitatorischen Aminosäuren

10 (= EAA = Excitatory Amino Acids) wird eine so massive Übererregung induziert, daß diese in kurzer Zeit zu Krämpfen und zum
Tod der Tiere führt. Durch systemische - z.B. intraperitoneale Gabe von zentral-wirksamen EAA-Antagonisten lassen sich diese
Symptome hemmen. Da die exzessive Aktivierung von EAA-Rezeptoren

15 des Zentralnervensystems in der Pathogenese verschiedener neurologischer Erkrankungen eine bedeutende Rolle spielt, kann aus dem
nachgewiesenen EAA-Antagonismus in vivo auf die therapeutische
Verwendbarkeit der Substanzen gegen derartige ZNS-Erkrankungen
geschlossen werden. Hierzu zählen u.a. fokale und globale Ischä20 mien, Trauma, Epilepsien sowie verschiedene neurodegenerative Erkrankungen, wie Chorea Huntington, Parkinson Krankheit u.a.

Es wurde bereits gezeigt, daß auch Calpain-Inhibitoren in Zellkulturen protektive Wirkung gegen den durch EAA ausgelösten

25 Zelltod zeigen (H. Cauer et al., Brain Research 1993, 607,
354-356; Yu Cheg und A.Y. Sun, Neurochem. Res. 1994, 19,
1557-1564). Die in dieser Anmeldung enthaltenen CalpainInhibitoren sind überraschenderweise sogar gegen die durch EAA
(z.B. NMDA oder AMPA) ausgelösten Krämpfe wirksam und zeigen da30 mit auf eine therapeutische Verwendung in den oben genannten ZNSErkrankungen hin.

Die Ketobenzamide I stellen Inhibitoren von Cystein-Derivaten wie Calpain I bzw. II und Cathepsin B bzw. L dar und können somit zur Bekämpfung von Krankheiten, die mit einer erhöhten Enzymaktivität der Calpain-Enzyme oder Cathepsin-Enzyme verbunden sind, dienen. Sie eignen sich daher zur Behandlung von neurodegenerativen Krankheiten, die nach Ischämie, Trauma, Subarachnoidal-Blutungen und Stroke auftreten und zu denen insbesondere Hirnschlag und 40 Schädeltrauma zählen, und von neurodegenerativen Krankheiten wie multipler Infarkt-Dementia, Alzheimer Krankheit und Huntington Krankheit und weiterhin zur Behandlung von Schädigungen des Herzens nach cardialen Ischämien, Schädigungen der Nieren nach renalen Ischämien, Skelettmuskelschädigungen, Muskeldystrophien, 45 Schädigungen, die durch Proliferation der glatten Muskelzellen entstehen, coronaren Vasospasmen, cerebralen Vasospasmen, Katarakten der Augen, Restenosis der Blutbahnen nach Angioplastie.

Zudem können die Benzamide I zur Chemotherapie von Tumoren und deren Metastasen nützlich sein und zur Behandlung von Krankheiten, bei denen ein erhöhter Interleukin-1-Spiegel auftritt, wie bei Entzündungen und rheumatischen Erkrankungen, dienen.

5 Die erfindungsgemäßen Arzneimittelzubereitungen enthalten neben den üblichen Arneimittelhilfstoffen eine therapeutisch wirksame Menge der Verbindungen I.

Für die lokale äußere Anwendung, zum Beispiel in Puder, Salben 10 oder Sprays, können die Wirkstoffe in den üblichen Konzentrationen enthalten sein. In der Regel sind die Wirkstoffe in einer Menge von 0,001 bis 1 Gew.-%, vorzugsweise 0,01 bis 0,1 Gew.-% enthalten.

15 Bei der inneren Anwendung werden die Präperationen in Einzeldosen verabreicht. In einer Einzeldosis werden pro kg Körpergewicht 0,1 bis 100 mg gegeben. Die Zubereitung können täglich in einer oder mehreren Dosierungen je nach Art und Schwere der Erkrankungen verabreicht werden.

20

Entsprechend der gewünschten Applikationsart enthalten die erfindungsgemäßen Arzneimittelzubereitungen neben dem Wirkstoff die üblichen Trägerstoffe und Verdünnungsmittel. Für die lokale äußere Anwendung können pharmazeutisch-technische Hilfsstoffe,

- 25 wie Ethanol, Isopropanol, oxethyliertes Ricinusöl, oxethyliertes hydriertes Ricinusöl, Polyacrylsäure, Polyethylenglykol, Polyethylenglykostearat, ethoxylierte Fettalkohole, Paraffinöl, Vaseline und Wollfett, verwendet werden. Für die innere Anwendung eignen sich zum Beispiel Milchzucker, Propylenglykol, Ethanol,
- 30 Stärke, Talk und Polyvinylpyrrolidon.

Ferner können Antioxidationsmittel wie Tocopherol und butyliertes Hydroxyanisol sowie butyliertes Hydroxytoluol, geschmacks-verbessernde Zusatzstoffe, Stabilisierungs-, Emulgier- und Gleit-35 mittel enthalten sein.

Die neben dem Wirkstoff in der Zubereitung enthaltenen Stoffe sowie die bei der Herstellung der pharmazeutischen Zubereitungen verwendeten Stoffe sind toxikologisch unbedenklich und mit dem

- 40 jeweiligen Wirkstoff verträglich. Die Herstellung der Arzneimittelzubereitungen erfolgt in üblicher Weise, zum Beispiel durch Vermischung des Wirkstoffes mit anderen üblichen Trägerstoffen und Verdünnungsmitteln.
- 45 Die Arzeinimittelzubereitungen können in verschiedenen Applikationsweisen verbreicht werden, zum Beispiel peroral, parenteral wie intravenös durch Infusion, subkutan, intraperitoneal und topisch.

WO 98/25883

So sind Zubereitungsformen wie Tabletten, Emulsionen, Infusionsund Injektionslösungen, Pasten, Salben, Gele, Cremes, Lotionen, Puder und Sprays möglich.

5 Beispiele

Beispiel 1

(S)-2(E-2-(Naphth-2-yl)-ethen-1-yl)-N(1-(N(3-morpholino-1-yl-pro-10 pan-1-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

a) 2-(2-(E-Naphth-2-yl)-ethen-1-yl)-benzoesäureethylester

20

25

35

40

29.7g (0.13Mol) 2-Vinylnaphthalin, 25g (0.16Mol) 2-Bromben-zoesäureethylester, 22.5ml (0.16Mol) Triethylamin, 0.54g Palladiumdiacetat und 1.44g Triphenylphosphin wurden in 200ml Acetonitril für 20 h auf 100°C erhitzt. Danach wurde alles auf Wasser gegossen und mehrmals mit Essigsäuereethylester extrahiert. Die organische Phase wurde im Vakuum eingeengt und der Rückstand chromatographisch an Kieselgel gereinigt. Ausbeute: 34g (71%).

30 b) 2-(E-2-(Naphth-2-yl)-ethen-1-yl)-benzoesäure

34g (112.5mMol) des Zwischenproduktes 1a wurden in 200ml Tetrahydrofuran gelöst und mit 9.5g (168,7mMol) 80%igem Kaliumhydroxid, gelöst in 150ml Wasser, versetzt. Alles wurde 10h unter Rückfluß erhitzt. Anschließend wurde das Reaktionsgemisch mit konzentrierter Salzsäure acidifiziert und mit Essigsäureethylester extrahiert. Die organische Phase wurde mit Wasser gewaschen, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde noch mit wenig Essigester behandelt und abgesaugt. Ausbeute 23.8g (78%).

- c) (S)-O(tert.-Butyl)-N(1-(N(3-morpholino-1-yl-pro-pan-1-yl)carbamoyl-3-phenyl-propan-1-ol-2-yl)-carbamat
- 45 Zu 2.95g (10mMol) O(tert.-Butyl)-2-(S)-N(1-carboxy-2-hydroxy-3-phenyl-propan-1-ol-2-yl)-carbamat (S.L. Harbeson et al., J.Med.Chem. 1994, 37, 2918-29) und 1.4g (10mMol)

WO 98/25883 PCT/EP97/06655

N-(3-Aminopropan-1-yl)morpholin in 50ml wasserfreiem
Dimethylformamid wurden bei ~5°C nacheinander 1.6g (10mMol)
Cyanphosphorsäurediethylester und 1.0g (10mMol) Triethylamin
zugegeben. Alles wurde 1h bei ~5°C und danach 16h bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde alles auf Wasser gegeben und mit Essigester extrahiert. Die organische Phase wurde
mit wäßriger Zitronensäure-Lösung extrahiert. Diese wäßrige
Phase wurde danach mit verdünnter Natronlauge alkalisiert und
mit Essigester extrahiert. Die organische Phase wurde getrocknet und im Vakuum eingeengt, wobei man 2.3g (55%)
Produkt erhielt.

d) 3(S)-3-Amino-2-hydroxy-3-phenyl-N(-3-morpholin-1-yl-propan-1yl)-buttersäureamid

2.1g (5mMol) des Zwischenproduktes 1c wurden in 60ml
Methylenchlorid gelöst und mit 60ml Trifluoressigsäure
versetzt. Es wurde 30 min bei Raumtemperatur gerührt. Danach
wurde der Ansatz im Vakuum eingeengt und der Rückstand aus
Methylenchorid/Ether umgefällt. Man erhielt 2.4g Rohprodukt.

e) 2-(S)-2(E-2-(Naphth-2-y1)-ethen-1-y1)-N(1-(N(3-morpholino-1-y1-propan-1-y1)carbamoy1)-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-y1)-benzamid

Zu 2.4g (4mMol) des Zwischenproduktes 1d und 1.1g (4mMol) des Zwischenproduktes 1b in 30ml wasserfreiem Dimethylformamid wurden bei -5°C nacheinander 0.65g (4mMol) Cyanphosphorsäurediethylester und 0.8g (8mMol) Triethylamin gegeben. Anschließend wurde alles 1h bei -5°C und weitere 16h bei Raumtemperatur gerührt. Danach gab man 200ml Wasser zu und extrahierte mit Diethylether. Die wäßrige Phase wurde mit verdünnter Natronlauge neutralisiert und danach mit Essigsäureethylester extrahiert. Diese organische Phase wurde getrocknet und im Vakuum eingegengt. Der Rückstand wurde aus Essigsäureethylester umkristallisiert. Ausbeute: 0.8g (35%).

f) 2-(S)-2(E-2-(Naphth-2-y1)-ethen-1-y1)-N(1-(N(3-morpholino-1-y 1-propan-1-y1)carbamoy1)-1-oxo-3-pheny1-propan-2-y1)-benzamid

40

45

Zu 0.46g (0.8mMol) des Zwischenproduktes 1e und 0.3g (3.2mMol) Triethylamin in 8ml Dimethylsulfoxid wurden bei Raumtemeperatur 0.38g (2.4mMol) Pyridin-Schwefeltrioxid-Komplex, gelöst in 4 ml Dimethylsulfoxid, gegeben. Alles wurde 16h gerührt. Danach wurde der Ansatz zuerst mit Wasser verdünnt und danach mit Methylenchlorid extrahiert. Die organische Phase wurde getrocknet und im Vakuum eingeengt.

Der Rückstand wurde mit Ether behandelt, wobei 0.3g (65%) Produkt anfielen.

1H-NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta = 1.7(2H)$ , 2.4(6H), 3.2(1H), 3.5(3H), 3.7(4H), 5.8(1H), 6.5(1H), 7.0-8.0(19H) und 8.8(1H) ppm.

Beispiel 2

(S)-2(E-2-Naphth-2-yl)-ethen-1-yl)-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-10 propan-2-yl)-benzamid

a) 2(S)-O(tert.-Butyl)-N(1-carbamoyl-3-phenyl-propan-1-ol-2-yl)-carbamat

217.7g (60mMol) O(tert.-Butyl)-2(S)-N(1-carboxy-2-hydroxy-3-phenyl-propan-1-ol-2-yl)-carbamat (S.L. Harbeson et al., J.Med.Chem. 1994, 37, 2918-29) wurden analog Beispiel 1c mit ethanolischer Ammoniak-Lösung umgesetzt. Ausbeute: 13.5g (76%).

- b) 3-(S)-3-Amino-2-hydroxy-3-phenyl-buttersäureamid
- 30 13.4g (45.5mMol) der Zwischenverbindung 2a wurden analog Beispiel 1d umgesetzt. Man erhielt 12.3g (88%) Produkt.
  - c) 2-(S)-2(E-2-(Naphth-2-y1)-ethen-1-y1)-N(1-carbamoy1-1-hydroxy -3-pheny1-prop-2-y1)-benzamid

Zu 1.65g (6mMol) der Zwischenverbindung 2b und 0.81g (6mMol) 1-Hydroxybenzotriazol (HOBT) in 10ml wasserfreiem Dimethylformamid wurden bei -5°C nacheinander 1.26g (6.6mMol) N'-(3-Dimethylaminopropyl)-N-ethylcarbodiimidhydrochlorid

(EDC), 1.85g (6mMol) der Zwischenverbindung 1b und 1.2g (12mMol) N-Methylmorpholin zugegeben. Danach wurde alles 1h bei -5°C und noch weitere 16h bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend gab man Wasser hinzu und saugte den Niederschlag ab. Ausbeute: 1.3g (48%) Produkt.

45

d) (S)-2(2-(Naphth-2-yl)-ethen-1-yl)-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

0.45g (1mMo1) der Zwischenverbindung 2c wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.28g (62%).

MS:  $m/e = 458(M^+)$ .

Beispiel 3

10 2-(S)-2(E-2-(3,4-Dimethoxyphenyl)-ethen-1-yl)-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

H<sub>3</sub>CO

H<sub>3</sub>CO

CONH

CONH<sub>2</sub>

20 a) 2-(E-2-(3,4-Dimethoxyphenyl)-ethen-1-yl)-benzoesäureethyl-ester

5g (30.5mMol) 3,4-Dimethoxystyrol wurden analog Beispiel 1a mit 2-Brombenzoesäureethylester in Dimethylformamid bei 120°C umgesetzt. Man erhielt 7.2g (94%) Produkt.

b) 2-(E-2-(3,4-Dimethoxyphenyl)-ethen-1-yl)-benzoesäure

7g (22mMol) des Zwischenproduktes 3a wurden analog Beispiel 30 1b mit 4M Natronlauge verseift. Ausbeute: 6.2g (98%).

- c) 2-(S)-2(2-(3,4-Dimethoxyphenyl)-ethen-1-yl)-N(1-carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid
- 1.7g (6mMol) der Zwischenverbindung 2b wurden analog Beispiel 2c mit der Verbindung 3b umgesetzt. Ausbeute: 2.1g (76%).
  - d) 2-(S)-2(E-2-(3,4-Dimethoxyphenyl)-ethen-1-yl)-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

40 0.45g (1mMol) der Zwischenverbindung 3c wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Man erhielt 0.28g (62%) Produkt. MS:  $m/e = 479 \, (M^+)$ .

PCT/EP97/06655

Beispiel 4

(S)-4(2-Naphthylamido)methyl-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

5

10

a) 4-(2-Naphthylamido)methyl-benzoesäure

Zu 10g (66.2mMol) 4-Aminomethyl-benzoesäure in 150ml Pyridin wurden bei 10°C 12.6g (66.2mMol) 2-Naphthoesäurechlorid, gelöst in 150ml Tetrahydrofuran, getropft. Alles wurde anschließend 16h bei Raumtemperatur gerührt. Der Ansatz wurde dann im Vakuum eingeengt und der anfallende Rückstand chromatographisch (Fließmittel: Methylenchlorid/Methanol = 10/1) gereinigt, wobei 11.3g (56%) Produkt anfielen.

b) 4(2-Naphthylamido)methyl-N(-3(S)-1-carbamoyl-1-hydroxy-3-phe-nyl-propan-2-yl)-benzamid

25

1.2g (4mMol) des Zwischenproduktes 4a wurden analog Beispiel 2c mit 3(S)-3-Amino-2-hydroxy-3-phenyl-buttersäureamid 2b umgesetzt, wobei 1.7g (88%) Produkt anfielen.

30 c) (S)-4(2-Naphthylamido)methyl-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

0.48g (1mMol) der Zwischenverbindung 4b wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.31g (65%).

35 1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 2.9$  (1H), 3.2 (1H), 4.5 (2H), 5.2 (1H), 7.0-8.0 (16H), 8.2 (1H), 8.7 (1H) und 9.1 (2H) ppm.

40

PCT/EP97/06655

Beispiel 5

(S)-2-Phenyl-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

21

5

10

a) 2-Phenyl-N(-3(S)-1-carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

0.8g (4mMol) Biphenyl-2-carbonsäure und 1.2g (4mMol) der Zwischenverbindung 2b wurden analog Beispiel 2c umgesetzt. Ausbeute: 1.2g (80%).

b) (S)-2-Phenyl-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benz-20 amid

0.75g(2mMol) der Zwischenverbindung 5a wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.35g (47%).

25 1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta$  = 2.8(1H), 3.1(1H), 5.2(1H), 7.0-7.5(14H), 7.9(1H), 8.1(1H) und 8.9(1H) ppm.

Beispiel 6

45

30 (S)-2(Naphth-2-ylmethyl)-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-pro-pan-2-yl)-benzamid

35 CONH CONH

40 a) 4,4-Dimethyl-2-(2-(naphth-2-yl-hydroxymethyl)phenyl)-2-oxa-zolin

Zu 25g (0.14Mol) 4,4-Dimethyl-2-phenyl-2-oxazolin und 0.1g Triphenylmethan in 400ml wasserfreiem Tetrahydrofuran wurden bei -78°C langsam 104ml einer 1.6M Butyllithium-Lösung zugetropft. Alles wurde für 1h gerührt. Danach ließ man auf -30° erwärmen und tropfte eine Lösung aus 20.3g (0.13Mol) 2-Naph-

thaldehyd, gelöst in 200ml wasserfreiem Tetrahydrofuran, zu. Es wurde noch 1h bei -20 bis -30°C gerührt. Anschließend ließ man die Reaktionslösung auf Raumtemperatur erwärmen und entfernte das Lösungsmittel im Vakuum. Der Rückstand wurde in Eiswasser gegeben, das anschließend mit Ether extrahiert wurde. Die organische Phase wurde getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde chromatographisch gereinigt (Fließmittel: n-Heptan/Aceton = 40/3). Ausbeute: 25.3g (54%).

10 b) 3-Napth-2-yl-phthalid

22g (66mMol) des Zwischenproduktes 6a wurden in einem Gemisch aus 250ml Ethanol und 100ml 1M Salzsäure 2h unter Rückfluß gekocht. Danach wurde das Ethanol im Vakuum entfernt und der entstandene Niederschlag abgesaugt. Ausbeute: 16.4g (95%).

c) 2-Naphth-2-yl-benzoesäure

16g (61.5mMol) des Zwischenproduktes 6b wurden in einem
20 Gemisch aus 100ml Tetrahydrofuran und 250ml Ethanol gelöst
und, nachdem man 5g Palladium/Bariumsulfat zugegeben hatte,
hydriert. Danach wurde filtriert und das Filtrat im Vakuum
eingeengt. Der Rückstand wurde in Toluol umkristallisiert,
wobei 13.6g (85%) Produkt anfielen.

25

15

5

- d) 2(Naphth-2-y1)methy1-N(-3(S)-1-carbamoy1-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-y1)-benzamid
- 1.05g (4mMol) des Zwischenproduktes 6c wurden analog Beispiel 30 2c mit dem Zwischenprodukt 2b umgesetzt, wobei 1.7g (97%) des Produktes anfielen.
  - e) (S)-2(Naphth-2-yl)methyl-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

35

0.88g (2mMol) der Zwischenverbindung 6d wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.52g (60%). 1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta$  = 2.8(1H), 3.2(1H), 4.1(2H), 5.3(1H), 7.1-8.0(17H), 8.1(1H) und 8.9(1H) ppm.

40

Beispiel 7

(S)-3(2-Naphthyl)sulfonamido-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

a) 3(2-Naphthylsulfonamido)-benzoesäureethylester

Zu 25g (0.15 Mol) 3-Aminobenzoesäureethylester und 63ml (0.45Mol) Triethylamin in 400ml Tetrahydrofuran werden bei 0°C 34.3g (0.15 Mol) 2-Naphthalinsulfonsäurechlorid, gelöst in 250ml Tetrahydrofuran, zugetropft. Danach erwärmt man alles 1h unter Rückfluß. Das organische Lösungsmittel wurde im Vakuum entfernt und der Rückstand zwischen Essigester und Wasser verteilt. Die Essigester-Phase wurde getrocknet und im Vakuum eingeengt. Ausbeute: 55g (100%).

b) 3(2-Naphthylsulfonamido)-benzoesäure

20

5

55g(0.15Mol) der Zwischenverbindung 7a wurden in 400ml Tetrahydrofuran gelöst und mit 400ml 4M Natronlauge versetzt. Alles wurde 1.5h bei 60°C gerührt. Das organische Lösungsmittel wurde im Vakuum entfernt. Die verbleibende wäßrige Phase wurde in verdünnter Salzsäure eingerührt. Der anfallende Niederschlag wurde in Essigester gelöst, mit Wasser gewaschen, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde noch mit Methylenchlorid behandelt. Danach erhielt man 37.3g (75%) Produkt.

30

25

- c) 3(2-Naphthy1)sulfonamido-N(-3(S)-1-carbamoy1-1hydroxy-3-phenyl-propan-2-y1)-benzamid
- 0.55g (1.68mMol) der Zwischenverbindung 7b wurden analog Bei-35 spiel 2c mit der Verbindung 2b umgesetzt. Ausbeute: 0.72g (86%).
  - d) (S)-3(2-Naphthyl)sulfonamido-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

- 0.7g (1.4mMol) der Zwischenverbindung 7c wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.68g (98%).
- 1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 2.9(1\text{H})$ , 3.1(1H), 5.2(1H), 7.0-8.1(17H), 8.2(1H), 8.8(1H) und 10.5(1H) ppm.

WO 98/25883

Beispiel 8

(S)-3(2-Naphthy1)sulfonamido-N(1-N(3-(imidazol-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid
5

24

10 SO<sub>2</sub>NH CONH

a) 3(S)-3-Amino-2-hydroxy-4-phenylbuttersäureethylester

28g (0.12Mol) 3(S)-3-Amino-2-hydroxy-4-phenylbuttersäure (S.L. Harbeson et al., J.Med.Chem. 1994, 37, 2918-29) wurden 3h in 500ml 1M ethanolischer Chlorwasserstoff-Lösung unter Rückfluß gekocht. Danach wurde alles im Vakuum eingeengt und der Rückstand zwischen Wasser und Essigester verteilt. Die Essigester-Phase wurde mit wäßriger Natriumhydrogencarbonat-

Essigester-Phase wurde mit wäßriger Natriumhydrogencarbonat-Lösung alkalisiert, wobei ein Öl ausfiel. Dieses Öl wurde in Essigester aufgenommen, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Ausbeute: 18g.

25 b) 3 (Naphth-2-y1) sulfonamido-N(2(S)-1-ethoxy-carbonyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-y1) -benzamid

16.5g (50.4mMol) der Zwischenverbindung 7b und 11.2g (50.4mMol) der Verbindung 8a wurden analog Beispiel 2c umgesetzt. Ausbeute: 7.8g (30%).

- c) 3(2-Naphthyl)sulfonamido-N(2(S)-1-carboxy-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid
- 7.8g (14.6mMol) der Zwischenverbindung 8b wurden in 150 ml
  Tetrahydrofuran gelöst und mit 1.1 g (44mMol) Lithiumhydroxid, gelöst in 20ml Wasser, versetzt. Alles wurde 1h bei
  Raumtemperatur gerührt. Das organische Lösungsmittel wurde
  danach im Vakuum entfernt und die wäßrige Phase mit 1M Salzsäure schwach sauer gestellt. Der anfallende Niederschlag
  wurde abgesaugt. Ausbeute: 7.2g (98%).
  - d) 3 (Naphth-2-yl) sulfonamido-N(2(S)-1-N(3-(imidazol-1)-yl-propan-1-yl) carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl) -benzamid

WO 98/25883

25

1g (2mMol) der Zwischenverbindung 8c wurden analog Beispiel 2c mit 3-Aminopropan-1-yl-1-imidazol umgesetzt. Ausbeute: 0.63g (53%).

5 e) (S)-3(2-Naphthyl)sulfonamido-N(1-N(3-(imidazol-1-yl-pro-pan-1-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

0.6g (0.98mMol) der Zwischenverbindung 8d wurden analog Beispiel 1f oxidiert, wobei 0.55g (92%) Produkt anfielen.

10

Beispiel 9

(S)-N(1-N(N-Benzyl-piperidin-4-yl)-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-pro-pan-2-yl)-3(naphth-2-yl)sulfonamido)-benzamid

15

20

a) N(2(S)-1-N(N-Benzyl-piperidin-4-yl)-carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-3(naphth-2-yl)sulfonamido-benzamid

25

1g (2mMo1) der Zwischenverbindung 8c und 4-Amino-N-benzylpiperidin wurden analog Beispiel 2c umgesetzt, wobei 0.67g (50%) Produkt anfielen.

30 b) (S)-N(1-N(N-Benzyl-piperidin-4-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-3(naphth-2-yl)sulfonamido)-benzamid

0.65g (1mMol) der Zwischenverbindung 9a wurden analog Beispiel 1f oxidiert, wobei 0.59g (91%) Produkt anfielen.

35

Beispiel 10

 $(S)-2 \ (E-2-(3,4-Dimethoxyphenyl)-ethen-1-yl)-N \ (1-N(3-morpholino-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl)-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid \\$ 

40

a) 2(E-2-(3,4-Dimethoxyphenyl)-ethen-1-yl)-N(2(S)-1-N(3-morpholino-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl)-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

- 5 1.7g (6mMol) der Zwischenverbindung 3b wurden analog Beispiel 2c mit der Verbindung 2b umgesetzt. Ausbeute: 1.2 g (34%).
  - b) (S)-2(E-2-(3,4-Dimethoxyphenyl)-ethen-1-yl)-N(1-N(3-morpholino-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl)-1-oxo-3-phenyl-pro-

pan-2-y1)-benzamid

0.6g (1mMol) der Zwischenverbindung wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.12g (20%).

Beispiel 11

20

(S)-3(Naphth-2-y1)sulfonamido)-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-y1)-benzamid

25

30

35

a) 8-Chinolyl-N(3-ethoxycarbonyl)-sulfonsäureamid

5g (30.3mMol) 3-Aminobenzoesäureethylester wurden analog Beispiel 7a mit 8-Chinolinsulfonsäurechlorid bei 0°C umgesetzt, wobei 5.9g (76%) Produkt anfielen.

b) N(3-Carboxy)-8-chinolyl-sulfonsäureamid

5.9g der Zwischenverbindung 11a wurden analog Beispiel 1b verseift. Ausbeute: 5.1g (95%).

c) 3 (Naphth-2-yl) sulfonamido) -N (-3(S)-1-carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

1g (3mMol) der Zwischenverbindung 2b wurden mit 0.95g (3mMol) derVerbindung 11b analog Beispiel 2c umgesetzt, wobei 1.3g (87%) Produkt anfielen.

5 d) (S)-3(2-Naphthyl)sulfonamido)-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenylpropan-2-y1)-benzamid

1.2g (2.4mMol) der Zwischenverbindung 11c wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.8g (70%).

10

1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 2.9(1H)$ , 3.1(1H), 5.2(1H), 7.0-8.8(17), 8.1(1H) und 10.2(1H) ppm.

Beispiel 12

15

(S)-4(2-Bromphenylsulfonamido)methyl-N(1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

20

30

O-(tert.-Butyl)-N-(4-ethoxycarbonyl-benzyl)-carbamat **25** a)

7g (34.7mMo1) 4-Aminomethylbenzoesäureethylester und 9.6ml (39.4mMol) Triethylamin wurden 150ml Tetrahydrofuran/Dimethylformamid (2:1) gelöst und bei 0°C mit einer Lösung aus 8g (36.5mMol) BOC-anhydrid in 100ml Tetrahydrofuran tropfenweise versetzt. Alles wurde 16h bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde der Ansatz im Vakuum eingeengt und der Rückstand zwischen Wasser und Essigester verteilt. Die organische Phase wurde getrocknet und im Vakuum eingeengt, wobei 8.5g 35 (93%) des Produktes anfielen.

O-(tert.-Butyl)-N-(4-carboxybenzyl)-carbamat

8.3g (31.3mMol) der Zwischenverbindung 12a wurden analog Beispiel 8c hydrolysiert, wobei 7.3g (93%) des Produktes anfie-40 len.

4-(tert.-Butyloxyamido)methyl-N(-3(S)-1-carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid

WO 98/25883 PCT/EP97/06655

7g (27.9mMo1) der Zwischenverbindung 12b wurden analog Beispiel 2c mit der Verbindung 2b umgesetzt. Ausbeute: 9.2g (77%).

- 5 d) 4-Aminomethyl-N(2(S)-1-carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid
- 9.0g (21mMol) der Zwischenverbindung 12c wurden analog Beispiel 1d mit Trifluoressigsäure gespalten. Ausbeute: 10.8g (100%).
  - e) 4-(Bromphenylsulfonamido)methyl-N(2(S)-1-carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-benzamid
- 1.5g (3.4mMol) der Zwischenverbindung 12d wurden analog Beispiel 7a mit 2-Brombenzolsulfonsäurechlorid bei 0°C umgesetzt, wobei 1.2g (69%) Produkt anfielen.
- f) (S)-4(2-Bromphenylsulfonamido)methyl-N(1-carbamoyl-1-oxo-3 phenyl-propan-2-yl)-benzamid

1.05g (1.9mMol) der Zwischenverbindung 12e wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.78g (75%).

25 1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 2.9$  (1H), 3.2 (1H), 4.2 (2H), 5.3 (1H), 7.0-8.0 (15H), 8.4 (1H) und 8.8 (1H) ppm.

Beispiel 13

30 (S)-N(1-N(3-Morpholin-1-yl-3-propan-1-yl)-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-2(naphth-2-ylmethyl)-benzamid

40 a) O-(tert.-Butyl)-N(2(S)-1(N-3-morpholin-1-yl-pro-pan-1-yl)carbamoyl-2-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)carbamat

19.2g (65mMol) O(tert.-Butyl)-2-(S)-N(1-carboxy-2-hydroxy-3-phenyl-propan-1-ol-2-yl)-carbamat (S.L. Harbeson et al., J.Med.Chem. 1994, 37, 2918-29) wurden analog Beispiel 2c

mit 1(Amino-propan-1-yl)morpholin umgesetzt, wobei 23.5g (85%) Produkt anfielen.

- b) 3(S)-3-Amino-2-hydroxy-N(3-morpholin-1yl-propan-1-yl)-4phenyl-buttersäureamid
  - 23.3g (55.3mMol) der Zwischenverbindung 13a wurden analog Beispiel 1d mit Trifluoressigsäure gespalten, wobei 28g eines Rohproduktes anfielen, das ungereinigt weiter umgesetzt wurde.
  - c) N(2(S)-1-N(3-Morpholin-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl-1hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-2(naphth-2-ylmethyl)-benzamid
- 1.57g (6mMol) der Zwischenverbindung 6c wurden analog Beispiel 2c mit der Verbindung 13b umgesetzt. Ausbeute: 1.1g (32%).
- d) (S)-N(1-N(3-Morpholin-1-yl-3-propan-1-yl)-carbamoyl-1-oxo-3phenyl-propan-2-yl)-2(naphth-2-ylmethyl)-benzamid
  - 0.57g (1mMol) der Zwischenverbindung 13c wurden analog Beispiel 2c oxidiert. Ausbeute: 0.14g (25%).
- 25 1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 1.6(2H)$ , 2.2(6H), 2.9(1H), 3.2(3H), 3.5(4H), 4.1(2H), 5.3(1H), 7.0-7.9(16H) und 8.9(1H) ppm.

Beispiel 14

30 (S)-N(1-N(3-Morpholin-1-yl-3-propan-1-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(napth-2-ylamido)methyl-benzamid

- a) N(2(S)-1-N(3-Morpholin-1-yl-3-propan-1-yl)carbamoyl-140 hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(napth-2-ylamidomethyl)-benzamid
- 3.1g (10mMol) der Zwischenverbindung 4a wurden analog Beispiel 2c mit der Verbindung 13b umgesetzt, wobei man 1.9g
  Produkt erhielt.

b) (S)-(1-N(3-Morpholin-1-yl-3-propan-1-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(napth-2-ylamido)methyl-benzamid

1.2g (2mMol) der Zwischenverbindung 14a wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.83g (73%).

1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 1.6$  (2H), 2.2 (6H), 3.0 (1H), 3-3.2 (3H), 3.5 (4H), 4.6 (2H), 5.2 (1H), 6.9-8.0 (16H), 8.4 (1H), 8.8 (1H) und 9.0 (1H) ppm.

10

Beispiel 15

(S)-N(1-N(3-Morpholin-1-yl-propan-1-yl)-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-2-phenyl-benzamid

15

20

a) N(2(S)-1-N(3-Morpholin-1-yl-(propan-1-yl)carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-2-phenyl-benzamid

25

2g (10mMol) Biphenyl-2-carbonsäure wurden analog Beispiel 2c mit der Zwischenverbindung 13b umgesetzt, wobei man 1.8g Produkt erhielt.

30 b) (S)-N(1-N(3-Morpholin-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-2-phenyl-benzamid

1.0g (2mMol) der Zwischenverbindung 15a wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.45g (45%).

35

1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 1.7$  (2H), 2.2 (6H), 2.8 (1H), 3.2 (3H), 3.6 (4H), 5.2 (1H), 7.0-7.8 (14H) und 8.9 (2H) ppm.

Beispiel 16

40

(S)-2-Methyl-N(1-N(3-morpholin-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-5(naphth-2-yl-sulfonamido)-benzamid

PCT/EP97/06655

31

a) 5-Amino-2-methylbenzoesäureethylester

26.5g (127mMol) 2-Methyl-5-nitrobenzoesäureethylester wurden in Ethanol nach Zugabe von 1g Palladium/Kohle (10%ig) hydriert. Nach dem Filtrieren wurde das Filtrat im Vakuum eingeengt. Ausbeute 0.1g (89%).

15 b) 2-Methy1-5 (naphth-2-y1sulfonamido) -benzoesäureethylester

12.6g (70.4mMol) der Zwischenverbindung 16a wurden analog Beispiel 7a mit Naphthalin-2-sulfonsäurechlorid bei 0°C umgesetzt, wobei 20.1g Produkt anfielen.

20

5

c) 2-Methyl-5 (naphth-2-ylsulfonamido)-benzoesäure

20g (54mMol) der Zwischenverbindung 16b wurden analog Beispiel 8c hydrolysiert, wobei man 15.8g Produkt erhielt.

25

- d) 2-Methyl-N(2(S)-1-N(3-morpholin-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-5(naphth-2-ylsulfonamido)-benzamid
- 3.4g (10mMol) der Zwischenverbindung 16c wurden analog Beispiel 2c mit der Verbindung 13b umgesetzt. Ausbeute: 3.8g.
- e) (S)-2-Methyl-N(1-N(3-morpholin-1-yl-propan-1-yl)carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-5-(naphth-2-ylsulfonamido)-benz-35 amid

0.92g (1.5mMol) der Zwischenverbindung wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.3g (32%).

Beispiel 17

(S)-N(1-Carbamoy1-1-oxo-3-pheny1-propan-2-y1)-2-methy1-5-(naphth-2-ylsulfonamido)- benzamid

5

a) N(2(S)-1-Carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-2-methyl-5(naphth-2-ylsulfon-amido)-benzamid

15

2.7g (8mMol) der Zwischenverbindung 16c wurden analog Beispiel 2c mit der Verbindung 2b umgesetzt. Ausbeute: 1.5g (46%).

20 b) (S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-2-methyl-5(naphth-2-ylsulfonamido)-benzamid

1.0g (2mMol) der Zwischenverbindung 17a wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.65g (65%).

25

1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 2.0(3H)$ , 2.8(1H), 3.2(1H), 5.2(1H), 6.8-8.0(15H), 8.2(2H), 8.6(1H) und 10.2(1H) ppm.

Beispiel 18

30

(S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4(chinoxalin-2-yl-amido)methyl-benzamid

35

- a) N(2(S)-1-Carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-4(chinoxalin-2-yl-amido)methyl -benzamid
- 1.2g (2.7mMol) der Zwischenverbindung 12d wurden analog Bei-45 spiel 7a mit Chinoxalin-2-carbonsäurechlorid umgesetzt, wobei 0.8g (62%) Produkt anfielen.

b) (S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4(chinoxalin-2-yl-amido)methyl -benzamid

0.78g (1.6mMol) der Zwischenverbindung 18a wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.42g (55%).

MS:  $m/e = 481 (M^{+})$ .

Beispiel 19

10 (S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(chinolin-4-yl-amido)methyl -benzamid

15 CONH-CH<sub>2</sub> CONH CONH<sub>2</sub>

20 a) N(2(S)-1-Carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl) 4-(chinolin-4-yl-amido)methyl -benzamid

0.8g (1.8mMol) der Zwischenverbindung 12d wurden analog Beispiel 2c mit Chinolin-4-carbonsäure umgesetzt, wobei 0.4g (46%) Produkt anfielen.

- b) (S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)- 4-(chinolin-4-yl-amido)methyl-benzamid
- 30 0.39g (0.8mMol) der Zwischenverbindung 19a wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.27g (70%).

1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 2.9(1\text{H})$ , 3.1(1H), 4.4(2H), 5.2(1H), 7.0-8.0(15H), 8.8(1H), 8.9(1H) und 9.3(2H) ppm.

35

Beispiel 20

(S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(chinoxalin-6-yl-amido)methyl-benzamid

40

25

a) N(2(S)-1-Carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(chinoxalin-6-yl-amido)methyl-benzamid

0.8g (1.8mMol) der Zwischenverbindung 12d wurden analog Bei-5 spiel 2c mit Chinoxalin-6-carbonsäure umgesetzt, wobei 0.36g (42%) Produkt anfielen.

b) (S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(chinoxalin-6-yl-amido)methyl-benzamid

0.35g (0.72mMol) der Zwischenverbindung 20a wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.23g (66%).

1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 2.8(1H)$ , 3.2(1H), 4.6(2H), 5.2(1H), 7.0-8.2(10H), 8.7(1H), 8.8(1H), 9.0(2H) und 9.4(2H) ppm.

Beispiel 21

(S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(chinolin-6-yl-20 amido)methyl-benzamid

a) N(2(S)-1-Carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-pro-30 pan-2-yl)-4-(chinolin-6-yl-amido)methyl-benzamid

0.8g (1.8mMol) der Zwischenverbindung 12d wurden analog Beispiel 2c mit Chinolin-6-carbonsäure umgesetzt, wobei 0.41g (47%) Produkt anfielen.

b) (S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(chinolin-6-yl-amido)methyl-benzamid

0.4g (0.83mMol) der Zwischenverbindung 21a wurden analog Bei-40 spiel 1f oxidiert. Ausbeute 0.34g (85%).

1H-NMR (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta = 2.9$  (1H), 3.1 (1H), 4.4 (2H), 5.2 (1H) und 7.0-9.2 (19H) ppm.

Beispiel 22

(S)-N(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(chinolin-3-yl-amido)methyl -benzamid

5

10

- a) N(2(S)-1-Carbamoyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(chinoxalin-3-yl-amido)methyl-benzamid
- 1.0g (2.3mMol) der Zwischenverbindung 12d wurden analog Beispiel 2c mit Chinoxalin-3-carbonsäure umgesetzt, wobei 0.89g (80%) Produkt anfielen.
- b) (S)-N(1-Carbamoy1-1-oxo-3-phenyl-propan-2-y1)-4-(chin-oxalin-6-yl-amido)methyl-benzamid

0.84g (1.7mMol) der Zwischenverbindung 22a wurden analog Beispiel 1f oxidiert. Ausbeute: 0.75g (90%). MS:  $m/e = 480 \, (M^+)$ .

25

Beispiel 23

N(1-Ethoxycarbonyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(naphth-2-yl-amido)-benzamid

30

35

- a) 3-(Naphth-2-ylamido)benzoesäure
- 40 14.8 g (0.11Mol) 3-Aminobenzoesäure wurden in 300ml Pyridin gelöst und portionsweise mit 20.6g (0.11Mol) 2-Naphthoylchlorid versetzt. Alles wurde 16h bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde alles im Vakuum eingeengt und der Rückstand aus Ethanol umkristallisiert. Ausbeute: 30.3g (97%).

- b) N(1-Ethoxycarbonyl-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(naphth-2-yl-amido)-benzamid
- 18.0g(61.8mMol) der Zwischenverbindung 23a und 14.2g

  (61.8mMol) D,L-Alaninethylester wurden analog Beispiel 2c umgesetzt, wobei man 19.8g (71%) Produkt erhielt.
  - c) N(1-Carboxy-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(naphth-2-yl-amido)-benz-amid
- 19.5g (41.8mMol) der Zwischenverbindung 23b wurden analog Beispiel 8c hydrolysiert. Ausbeute: 15.2g (83%).
- d) N(1-Ethoxycarbonyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-4-(naphth-2-15 yl-amido)-benzamid

Zu einer Lösung aus 14.0g (32mMol) der Zwischenverbindung 23c, 0.4g (3.2mMol) N,N-4-Dimethylaminopyridin und 10.3ml (127.7mMol) Pyridin in 100ml wasserfreiem Tetrahydrofuran wurden 7.1ml (63.9mMol) Oxalsäuremonoethylesterchlorid ge-

- tropft, so daß die Temperatur auf ca. 40°C stieg. Anschließend wurde alles 3h unter Rückfluß gekocht. Man rührte noch 16h bei Raumtemperatur. Dann gab man vorsichtig 100ml Wasser zu und rührte erneut 30 min. Der Reaktionsansatz wurde mit
- viel Wasser versetzt und mit Essigester extrahiert. Die organische Phase wurde getrocknet und im Vakuum eingeengt, wobei 17g eines Öles anfielen. Dieses Öl wurde in 100ml absolutem Ethanol gelöst und man fügte 0.24g Kalium-tert.-butanolat zu. Erneut wurde 16h bei Rauamtemperatur gerührt. Der An-
- satz wurde im Vakuum eingeengt und der Rückstand chromatographisch (Fließmittel: Methylenchlorid/Essigester = 10/1) gereinigt. Ausbeute: 7.5g (54%).

1H-NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta = 1.3(3H)$ , 3.2(1H), 3.3(1H), 4.2(2H), 3.5(1H) und 6.9-8.4(18H) ppm.

Beispiel 24

(S)-N(1-Ethoxycarbonyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-2-phenyl-ben-40 zamid

a) N-(3(S)-1-Ethoxycarbonyl-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-2-phenyl-benzamid

10

Biphenyl-2-carbonsäure wurde analog Beispiel 2c mit 3(S)-3-Amino-2-hydroxy-4-phenylbuttersäuremethylester umgesetzt.

15 b) (S)-N(1-Ethoxycarbonyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-2-phenyl-benzamid

Die Zwischenverbindung 24a wurde analog Beispiel 1f oxidiert.  $MS: m/e = 387 (M^+)$ .

20

Beispiel 25

(S)-N(N-Carboxymethyl-1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-3-(2-napthylsulfonamido)-benzamid

25

35 a) O-tert.-Butyl-N(3(S)-1-ethoxycarbonyl-2-hydroxy-4-phenyl-propan-2-yl)-urethan

2.3 g (7.7 mMol) O-tert.-Butyl-N-(3(S)-1-carboxy-2-hydroxy-4-phenylpropan-2-yl)-urethan und 1.1 g (7.7 mmol) Glycinethyl-esterhydrochlorid wurden analog Beispiel 2c umgesetzt, wobei 1.7 g (57 %) des Produktes erhalten wurden.

b) 3(S)-3-Amino-N-(ethoxycarbonylmethyl)-2-hydroxy-4-phenylbuttersäureamid x Trifluoressigsäure

45

WO 98/25883 PCT/EP97/06655

1.4 g (3.7 mMol) der Zwischenverbindung 25a wurden in 25 ml Methylenchlorid gelöst und, nachdem man 10 ml Trifluoressigsäure zugegeben hatte, 2h bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde alles im Vakuum eingeengt, wobei 1.5 g (100 %) des Produktes anfielen.

- c) (S)-N(1-(N-Ethoxycarbonylmethyl-carbamoyl)-1-hydroxy-3-phe-nyl-propan-2-yl)-3-(2-naphthyl-sulfonamido)-benzamid
- Die Zwischenverbindung 7b wurde analog Beispiel 2c mit dem Produkt 25b umgesetzt. Ausbeute: 1.3 g
  - d) (S)-N(1-(N-Carboxymethyl-carbamoyl)-1-hydroxy-3-phenyl-propan-2-yl)-3-(2-naphthylsulfonamido)-benzamid
- 1.2 g (2mMol) der Zwischenverbindung 25c wurde analog Beispiel 8c mit Lithiumhydroxid hydrolysiert. Ausbeute: 0.77 g (67 %).
- 20 e) (S)-N(1-(N-Carboxymethyl-carbamoyl)-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-3-(2-naphthylsulfonamido)-benzamid

0.7 g (1.2 mMol) der Zwischenverbindung 25d wurde analog Beispiel 1f oxidiert, wobei 0.16 g (23 %) des Produktes erhalten
wurden.
MS: m/e = 559 (M+).

Beispiel 26

5

30 N-(1-Carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-3-(2-naphthylsulfonamido)-benzamid

- 40 a) Die Zwischenverbindung 7b wurde analog Beispiel 2c mit 3-Amino-2-hydroxy-4-phenylbuttersäureethylester umgesetzt.
  - b) N(N-Carboxymethyl-1-carbamoyl-1-oxo-3-phenyl-propan-2-yl)-3-(2-naphthylsulfonamido)-benzamid

Die Zwischenverbindung 26a wurde analog Beispiel 1f oxidiert, wobei das Produkt erhalten wurde.

 $^{1}\text{H-NMR}$  (D<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta$  = 2.5(2H), 5.2(1H), 7.1-8.1(17H), 8.4(2H), 8.8(1H) und 10.5(1H) ppm.

Analog lassen sich herstellen:

10

15

20

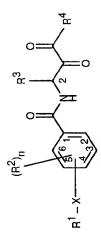
25

30

35

40

	<b>4</b> 0			
R4	<sup>Z</sup> HN	$^{ m NH}_{ m 2}$	-NHCH2CH2CH2 O	M-
R <sup>3</sup>	CH <sub>2</sub> - Ph			
R <sup>2</sup>	н	Н	н	н
×	0 - 4	0 - 4	0 - 4	0 - 4
R1				
Stereochemie am C-2	(8)	(S)	(8)	(S)
Beispiel	27	28	29	30



**ERSATZBLATT (REGEL 26)** 

			4			
R4	$ m NH_2$	NH2	$\mathrm{NHCH}_2\mathrm{CH}_3$	$_{ m NH}_{ m 2}$	NH NCH3	$_{ m NH_2}$
R <sup>3</sup>	- (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> СН <sub>3</sub>	CH2 - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph	СН2СН2СН2СН3	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> - Ph
R <sup>2</sup>	Н	Н	Н	Н	Н	н
×	0 - 4	2 - <	2-	2 - <	2 - 🔊	2-
$ m R^{1}$			N			
Stereochemie am C-2	(R, S)	(S)	(8)	(R, S)	(S)	(3)
Beispiel	31	32	33	34	35	36

			4	- 1		
R <sup>4</sup>	$^{ m NH}$ $^{ m O}$	$^{ m NHCH}_2{ m CH}_2{ m CH}_3$	<sup>Z</sup> HN	NНСН2СН2СН3	<sup>2</sup> HN	$_{ m NH}_{ m 2}$
R <sup>3</sup>	CH <sub>2</sub> - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph	$ m CH_2$ - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph	$\mathtt{CH_2}$ - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph
R <sup>2</sup>	н	Н	н	щ	Н	6 - CH <sub>3</sub>
×	2	2-	4 - SO <sub>2</sub> NHCH <sub>2</sub>	4 - SO <sub>2</sub> NHCH <sub>2</sub>	4 - CONH -	$3-\mathrm{SO}_2\mathrm{NH}$
$\mathbb{R}^1$					S	
Stereochemie am C-2	(S)	(S)	(R, S)	(R, S)	(S)	(S)
Beispiel	37	38	39	40	41	42

R4	NH <sub>2</sub>	NH2	O N HN	N HN	$ m NH_2$	$ m NH_2$
R <sup>3</sup>	$CH_2$	CH2CH2CH3	CH <sub>2</sub> - Ph	СН <sub>2</sub> - Рћ	CH <sub>2</sub> - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph
R <sup>2</sup>	6 - CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	Н	6 - CH <sub>3</sub>
×	3 - SO <sub>2</sub> NH	$3-\mathtt{SO}_2\mathtt{NH}$	3 - SO <sub>2</sub> NH			
R1					Ph-	Ph
Stereochemie am C-2	(S)	(R, S)	(8)	(S)	(8)	(R, S)
Beispiel	43	44	45	46	47	48

R4	O N HN	NHCH2CH3	$^{ m NH}$ $^{ m NCH_3}$	$^{ m NH}_2$	$^{ m NH}_2$	$^{ m NH}_2$
R <sup>3</sup>	CH <sub>2</sub> - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph	СН2СН2СН2СН3	сн2сн2сн2сн3	CH2CH2CH3
R2	Н	Н	Н	6 - CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	н
×	3 - SO <sub>2</sub> NH	3 - SO <sub>2</sub> NH	3 - SO <sub>2</sub> NH	3 - SO <sub>2</sub> NH	3-SO <sub>2</sub> NH	2-
R1	Чd	Ph	ьh	Ч	Чd	N N
Stereochemie am C-2	(S)	(8)	(S)	(R, S)	(S)	(R, S)
Beispiel	49	50	51	52	53	54

#### **ERSATZBLATT (REGEL 26)**

			<b>4</b>			
R <sup>4</sup>	$NH$ $\sim$ $\sim$ $N$	NHCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	$_{ m NH}_{ m 2}$	N HN	$^{2}$ NH $^{2}$	$^{ m NH}_2$
R <sup>3</sup>	СН₂СН₂СН₃	СН2СН2СН3	CH <sub>2</sub> - Ph	$ m CH_2$ - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph	CH <sub>2</sub> - Ph
R2	Н	Н	Н	н	Н	Н
×	2.	2 - <	3-	3-	2-CH <sub>2</sub> -O-	2-CH <sub>2</sub>
R1						
Stereochemie am C-2	(R,S)	(R, S)	(S)	(8)	(S)	(S)
Beispiel	55	56	57	58	59	09

			4			
R4	$ m NH_2$	N HN	$_{ m NH_2}$	NH <sub>2</sub>	$^{ m NH_2}$	$^{ m NH}_2$
R <sup>3</sup>	СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	СН2Рћ	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph
R <sup>2</sup>	Н	Н	Н	Н	Н	Н
×	2-CH <sub>2</sub>	2-CH <sub>2</sub>	0 - 4-	3.	3-	
R1			CH <sub>3</sub> 0	S		
Stereochemie am C-2	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	61	62	63	64	65	99

**ERSATZBLATT (REGEL 26)** 

			4			
R <sup>4</sup>	NH $NH$ $O$	$^{ m NH}_2$	$ m NH_2$	$_{ m NH}$	$\bigvee_{N}\bigvee_{HN}$	N HN
R <sup>3</sup>	${ m CH_2Ph}$	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	$\mathtt{CH}_2\mathtt{Ph}$
R <sup>2</sup>	н	н	Н	Н	Н	Н
×			2 - == -	2 - ≡ -	3 - SO <sub>2</sub> NH	3 - SO <sub>2</sub> NH
R1		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	CH <sub>3</sub> 0	CH <sub>3</sub> O		
Stereochemie am C-2	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	67	89	69	70	71	72

$ m R^4$	NH————————————————————————————————————	$^{\mathrm{CH}}$ NH — CH $^{\mathrm{S}}$	NH <sub>2</sub>	NНСН2СН2СН3	NH <sub>2</sub>	$_{ m NH_2}$
R3	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	$ m CH_2Ph$	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph
R <sup>2</sup>	н	н	5 - NO <sub>2</sub>	5 - NO <sub>2</sub>	5-NHCOCH <sub>3</sub>	5-NHCOPh
×	3 - SO <sub>2</sub> NH	3 - SO <sub>2</sub> NH	2-	2 - 2	2-	2-
R1						
Stereochemie am C-2	(R, S)	(R, S)	(R,S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	73	74	75	76	77	78

			4			
R4	$ m NH_2$	$NH \longrightarrow N \longrightarrow N - CH_3$	$ m NH_2$	$\bigvee_{NH}\bigvee_{N}$	NH CH2CH2CH3	NH NCH3
R <sup>3</sup>	$\mathtt{CH_2Ph}$	$ ext{CH}_2 ext{Ph}$	CH <sub>2</sub> Ph	$ m CH_2Ph$	${ m CH_2Ph}$	$\mathtt{CH_2Ph}$
R2	2-%_Ph	2-~Ph	н	Н	Н	Н
×	5 - SO <sub>2</sub> NH -	5 - SO <sub>2</sub> NH -	4 - SCH <sub>2</sub> -	4 - SCH <sub>2</sub> -	4 - SCH <sub>2</sub> -	4 - SO <sub>2</sub> -
R1						
Stereochemie am C-2	(R,S)	(R,S)	(R,S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	79	80	81	82	83	84

$ m R^4$	NH NCH3	$= \sqrt{-N}$	NH——N——CH3	Ud \\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	$NH \longrightarrow N \longrightarrow NCH_3$	N HIN
R <sup>3</sup>	${ m CH_2Ph}$	$\mathtt{CH}_2\mathtt{Ph}$	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	СН2Рћ	CH <sub>2</sub> Ph
R <sup>2</sup>	Н	Н	Н	Н	Н	Н
×	2 - <	2-	2-	2-	2-	2 - <
R1				, and the second		
Stereochemie am C-2	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R,S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	85	98	87	88	68	06

$ m R^4$	N HIN	$\prod_{N=N}^{N} \bigvee_{HN}$	NH <sub>2</sub>	NH NCH3	$ m NH_2$	O N HN
R.3	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	СН₂СН₂СН₃	СН2СН2СН3	Сн <sub>2</sub> Рh	CH <sub>2</sub> Ph
R <sup>2</sup>	н	Н	Н	Н	Н	Н
×	22	2- <	2- <	2- <	2.	2- <
R1						
Stereochemie am C-2	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	91	92	93	94	95	96

R4	$NH \longrightarrow N \longrightarrow NCH_3$	$_{\rm MH}$	NH NH	NH CH3	$\mathrm{NH}_2$	NH CH3
R <sup>3</sup>	$ m CH_2Ph$	CH <sub>2</sub> Ph	$\mathtt{CH_2Ph}$	сн <sub>2</sub> РЪ	$\mathtt{CH}_2\mathtt{Ph}$	CH <sub>2</sub> Ph
R <sup>2</sup>	Н	Н	Н	Н	Н	Н
X	2.	2 - <	2-	2-	2-	2- <
R1					Z	N
Stereochemie am C-2	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	26	86	66	100	101	102

				<u></u>		
R4	NH \\	NH O NH	NH NCH3	$ m NH_2$	O N HN	$\left\langle \begin{array}{c} N \\ \end{array} \right\rangle$
R <sup>3</sup>	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	CH <sub>2</sub> Ph	${ m CH_2Ph}$	СН2РЛ	CH <sub>2</sub> Ph
R <sup>2</sup>	Н	Н	Н	Н	Н	Н
×	2 - <	2- <	2 - <	2- <	2 - <	2 - <
R1			Z.	Z	N	Z
Stereochemie am C-2	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	103	104	105	106	107	108

R <sup>4</sup>	$_{ m NH_2}$	NH NCH3	O N HN	NH Ph
R <sup>3</sup>	$ m CH_2Ph$	CH <sub>2</sub> Ph	$\mathtt{CH}_2\mathtt{Ph}$	$\mathtt{CH}_2\mathtt{Ph}$
R2	Н	Н	н	Н
×	2 2	2 - 2	2-	2.
R1	S	S	S	S
Stereochemie am C-2	(R,S)	(R, S)	(R, S)	(R, S)
Beispiel	109	110	111	112

#### Patentansprüche

1. Ketobenzamide der Formel I

5

$$\mathbb{R}^{1}-X$$

10

15

und deren tautomere und isomere Formen sowie gegebenenfalls deren physiologisch verträgliche Salze, worin die Variablen folgende Bedeutung haben:

20

R¹ Phenyl, Naphthyl, Chinolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazyl, Pyridazyl, Chinazolyl, Chinoxalyl, Thienyl, Benzothienyl, Benzofuryl, Benzimidazolyl, Furanyl, Indolyl, Isochinolin, Tetrahydroisochinolin oder Tetrahydrochinolin, wobei die aromatischen und heteroaromatischen Ringe noch durch ein, zwei oder drei Reste R⁵ substituiert sein können,

25

Chlor, Brom, Fluor,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_6$ -Alkenyl,  $C_2$ - $C_6$ -Alkinyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-Phenyl,  $C_2$ - $C_6$ -Alkinyl-Phenyl, Phenyl, NHCO- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, -NHCO-Phenyl, -NHCO-Naphthyl,  $H_2N$ - $SO_2$ - $C_1$ -A-Alkyl-, COOH,  $C_1$ -A-Alkyl, -CONH- $C_1$ -A-Alkyl,  $C_1$ -A-Alkoxy, NO2, oder NH2,

30

 $R^3$   $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, das noch einen Phenyl-, Cyclopropyl-, Cyclobutyl-, Cyclopentyl-, Cyclohexyl-, Cycloheptyl, Indolyl-, Pyridyl- oder Naphthyl-Ring tragen kann, der seinerseits mit ein oder zwei Resten  $R^5$  substituiert sein kann,

35

eine Bindung,  $-(CH_2)_m$  -,  $-(CH_2)_m$  -O- $(CH_2)_o$  -,  $-(CH_2)_n$ -S- $(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_n$ -SO- $(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_n$ -SO<sub>2</sub>- $(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_m$ -,  $-(CH_2)_o$ -, oder

40

 $R^4$  OR<sup>6</sup>, NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>,

5 
$$-N - R^{10}$$
;  $-N - R^{10}$ ;  $-N - R^{10}$  oder  $-NR^7 - N^{-10}$ 

- Wasserstoff,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, -O- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, OH, Cl, F, Br, J, CF<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub>, NH<sub>2</sub>, CN, COOH, COO- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, -NHCO- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, -NHCO-Phenyl, -NHSO<sub>2</sub>- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, -NHSO<sub>2</sub>-Phenyl, -SO<sub>2</sub>- $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder -SO<sub>2</sub>-Phenyl,
- R<sup>6</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, das durch einem Phenylring substituiert kann, der selbst noch durch einen oder zwei Reste R<sup>9</sup> substituiert sein kann,
  - $R^7$  Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,
- 20  $R^8$  Wasserstoff oder  $C_1-C_6-Alkyl$ , das noch durch einem Phenylring, der einen oder zwei Reste  $R^9$  tragen kann, oder einen der Reste

substituiert sein kann,

- $R^{10}$  Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, das durch einen Phenylring substituiert kann, der noch durch einen oder zwei Reste  $R^9$  substituiert sein kann,
  - n die Zahl 0, 1 oder 2,
- 45 m die Zahl 0, 1, 2, 3 oder 4 und

- o die Zahl 0, 1, 2, 3 oder 4.
- 2. Ketobenzamide der Formel I gemäß Anspruch 1, worin
- 5  $R^2$  Wasserstoff,  $C_1-C_4-Alkyl$ , Fluor oder Chlor,
  - $R^3$  -CH<sub>2</sub>-Phenyl, -CH<sub>2</sub>-Cyclohexyl, n-Butanyl oder n-Pentanyl, die jeweils durch einen Rest  $R^5$  substituiert sein können,
- 10 R4 -NR8 bedeuten und
  - R1, X und n die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.
- 3. Ketobenzamide der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Verwendung 15 bei der Bekämpfung von Krankheiten.
  - 4. Verwendung von Ketobenzamiden der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Arzneimitteln, die als Inhibitoren von Cysteinproteasen verwendet werden.

20

- 5. Verwendung von Ketobenzamiden der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Krankheiten, bei denen erhöhte Calpain-Aktivitäten auftreten.
- 25 6. Verwendung von Ketobenzamiden der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von neurodegenerativen Krankheiten und neuronalen Schädigungen.
- 7. Verwendung von Ketobenzamiden der Formel I gemäß Anspruch 1
  30 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Krankheiten und neuronalen Schädigungen, die durch Ischämie,
  Trauma oder Massenblutungen ausgelöst werden.
- 8. Verwendung von Ketobenzamiden der Formel I gemäß Anspruch 1
  35 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Hirnschlag und Schädel-Hirn-Trauma.
- Verwendung von Ketobenzamiden der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Alzheimerscher Krankheit und der Huntington-Krankheit.
  - 10. Verwendung von Ketobenzamiden der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Epilepsien.

- 11. Verwendung der Ketobenzamide der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Schädigungen des Herzens nach cardialen Ischämien, Schädigungen der Nieren nach renalen Ischämien, Sklelettmuskelschädigungen, Muskeldystrophien, Schädigungen, die durch Proliferation der glatten Muskelzellen entstehen, coronarem Vasospasmus, cerebralem Vasospasmus, Katarakten der Augen und Restenosis der Blutbahnen nach Angioplastie.
- 10 12. Verwendung der Ketobenzamide der Formel I gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Tumoren und deren Metastasen.
- 13. Verwendung der Ketobenzamide der Formel I gemäß Anspruch 1
  15 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Krankheiten, bei denen erhöhte Interleukin-1-Spiegel auftreten.
  - 14. Arzneimittelzubereitung enthaltend mindestens ein Ketobenzamid der Formel I gemäß Anspruch 1.

5

25

30

35

40

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Intern. .al Application No PCT/EP 97/06655

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 6 C07C233/87 C07C311/21 C07D295/02 CO7D215/36 CO7D295/12 CO7D241/42 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC **B. FIELDS SEARCHED** Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) C07C C07D IPC 6 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Relevant to claim No. Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Category ° 1 WO 92 11850 A (CORTEX PHARMA INC ; GEORGIA TECH RES INST (US)) 23 July 1992 Α see the whole document EP 0 520 336 A (FUJIREBIO KK) 30 December 1 Α 1992 cited in the application see the whole document 1 ANGELASTRO ET AL.: "Alpha-Diketones and Α alpha-Keto Ester Derivatives" J. MED. CHEM., vol. 33, no. 1, 1990, pages 11-13, XP002058114 cited in the application see the whole document Patent family members are listed in annex. Further documents are listed in the continuation of box C. Special categories of cited documents : "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but "A" document defining the general state of the art which is not cited to understand the principle or theory underlying the considered to be of particular relevance invention "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to filing date involve an inventive step when the document is taken alone "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docu-"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or ments, such combination being obvious to a person skilled in the art. other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "&" document member of the same patent family Date of mailing of the international search report Date of the actual completion of the international search 27.03.98 9 March 1998 Authorized officer Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Goetz, G

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Intern. al Application No
PCT/EP 97/06655

-	Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
	WO 9211850 A	23-07-92	AU 5590596 A AU 667463 B AU 9152791 A CA 2098609 A EP 0564552 A JP 6504061 T US 5444042 A	22-08-96 28-03-96 17-08-92 29-06-92 13-10-93 12-05-94 22-08-95
	EP 0520336 A	30-12-92	JP 5163221 A CA 2071621 A,C JP 2697495 B JP 6287167 A KR 9511406 B JP 5345753 A	29-06-93 20-12-92 14-01-98 11-10-94 04-10-95 27-12-93

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

ntern: ales Aktenzeichen PCT/EP 97/06655

a. KLASSIF IPK 6	Fizierung des anmeldungsgegenstandes C07C233/87 C07C311/21 C07D295/ C07D241/42	12 C07D295/02 C07D	0215/36		
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK					
B. RECHER	CHIERTE GEBIETE	-			
IPK 6	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbol C07C C07D				
	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sow rinternationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Na				
Während de	r internationalen Hecherche Konsumerte elektronische Datenbank (ive	ame del Dalelibarik und evil. Verwendete	outlibegiiie)		
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN				
Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.		
А	WO 92 11850 A (CORTEX PHARMA INC TECH RES INST (US)) 23.Juli 1992 siehe das ganze Dokument	;GEORGIA	1		
А	EP 0 520 336 A (FUJIREBIO KK) 30. 1992 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument	1			
А	ANGELASTRO ET AL.: "Alpha-Diketo alpha-Keto Ester Derivatives" J. MED. CHEM., Bd. 33, Nr. 1, 1990, Seiten 11-13, XP002058114 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument	1			
Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu Siehe Anhang Patentfamilie entnehmen					
<ul> <li>Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen:</li> <li>"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist</li> <li>"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist</li> <li>"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)</li> <li>"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlichtworden ist</li> </ul>					
	Abschlusses der internationalen Recherche  . März 1998	Absendedatum des internationalen R	echeronenberionis		
	Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Bevollmächtigter Bediensteter				
,	Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	Goetz, G			

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Interna Ales Aktenzeichen
PCT/EP 97/06655

lm Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung	
WO 9211850 A	23-07-92	AU 5590596 A AU 667463 B AU 9152791 A CA 2098609 A EP 0564552 A JP 6504061 T US 5444042 A	22-08-96 28-03-96 17-08-92 29-06-92 13-10-93 12-05-94 22-08-95	
EP 0520336 A	30-12-92	JP 5163221 A CA 2071621 A,C JP 2697495 B JP 6287167 A KR 9511406 B JP 5345753 A	29-06-93 20-12-92 14-01-98 11-10-94 04-10-95 27-12-93	